# 日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office

出願年月日

Date of Application:

2001年 3月 1日

出 願 番 号 Application Number:

特願2001-056543

出 顏 人 Applicant(s):

信越化学工業株式会社

2001年 8月24日

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office





【書類名】

特許願

【整理番号】

13024

【提出日】

平成13年 3月 1日

【あて先】

特許庁長官 及川 耕造 殿

【国際特許分類】

G03F 07/00

【発明者】

【住所又は居所】

新潟県中頸城郡頸城村大字西福島28-1 信越化学工

業株式会社 合成技術研究所内

【氏名】

武田 隆信

【発明者】

【住所又は居所】

新潟県中頸城郡頸城村大字西福島28-1 信越化学工

業株式会社 合成技術研究所内

【氏名】

畠山 潤

【発明者】

【住所又は居所】

新潟県中頸城郡頸城村大字西福島28-1 信越化学工

業株式会社 合成技術研究所内

【氏名】

石原 俊信

【発明者】

【住所又は居所】

新潟県中頸城郡頸城村大字西福島28-1 信越化学工

業株式会社 合成技術研究所内

【氏名】

久保田 透

【発明者】

【住所又は居所】

新潟県中頸城郡頸城村大字西福島28-1 信越化学工

業株式会社 合成技術研究所内

【氏名】

久保田 泰文

【特許出願人】

【識別番号】

000002060

【氏名又は名称】

信越化学工業株式会社

【代理人】

【識別番号】

100079304

【弁理士】

【氏名又は名称】

小島 隆司

【選任した代理人】

【識別番号】

100103595

【弁理士】

【氏名又は名称】 西川 裕子

【手数料の表示】

【予納台帳番号】

003207

【納付金額】

21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】

明細書 1

【物件名】

図面 1

【物件名】

要約書 1

【プルーフの要否】

要

### 【書類名】 明細書

【発明の名称】 珪素含有高分子化合物、レジスト材料及びパターン形成方法 【特許請求の範囲】

【請求項1】 一般式(1)及び/又は一般式(2)で表される繰り返し単位を含むことを特徴とする珪素含有高分子化合物。

#### 【化1】

$$\begin{array}{cccc}
R^{1} & R^{2} \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | & | \\
 & | &$$

(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ は水素原子、又は炭素数 $1\sim10$ の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ は同一又は異種の炭素数 $1\sim20$ のアルキル基、ハロアルキル基、炭素数 $6\sim20$ のアリール基、又は式中の珪素原子とシロキサン結合もしくはシルアルキレンで結合している珪素含有基である。)

#### 【化2】

(式中、R  $^7$  は酸素原子、炭素数  $1\sim10$  の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキレン基、又はアリーレン基である。R  $^8\sim$  R  $^{10}$  は同一又は異種の炭素数  $1\sim10$  の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基、フッ素化されたアルキル基、又はアリール基である。n は  $2\sim10$  の整数である。R  $^1\sim$  R  $^3$  は上記の通りである。)

【請求項2】 更に、一般式(3)で表される繰り返し単位を含むことを特徴とする請求項1記載の珪素含有高分子化合物。

【化3】

$$\begin{array}{ccc}
Rf^1 & Rf^2 \\
\downarrow & \downarrow & \downarrow \\
C & C & \downarrow \\
C & X
\end{array}$$
(3)

(式中、Xは酸素原子、硫黄原子、又は-NR-である。Rは水素原子、ヒドロキシ基、炭素数 $1\sim1$ 0の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基、又はアリール基であり、酸不安定基を含んでいてもよい。R f  $^1$  、R f  $^2$  は同一又は異種の水素原子、フッ素原子、又はトリフルオロメチル基である。)

【請求項3】 更に、一般式(4)で表される繰り返し単位を含むことを特徴とする請求項1又は2記載の珪素含有高分子化合物。

#### 【化4】

$$\begin{array}{ccc}
 & \uparrow^1 & \uparrow^2 \\
 & \downarrow^C & -C \\
 & \downarrow^3 & \downarrow^4
\end{array} \tag{4}$$

(式中、Y<sup>1</sup>、Y<sup>2</sup>、Y<sup>3</sup>、Y<sup>4</sup>はそれぞれ水素原子、フッ素原子、塩素原子、 臭素原子、シアノ基、アルコキシカルボニル基、フッ素置換アルキル基、又はフッ素置換アルコキシカルボニル基を示し、同一であっても、異なっていてもよい 。)

【請求項4】 更に、一般式(5)で表される繰り返し単位を含むことを特徴とする請求項1、2又は3記載の珪素含有高分子化合物。

# 【化5】

(式中、 $\mathbf{R}^{11}$ 、 $\mathbf{R}^{12}$ は水素原子、又は炭素数 $\mathbf{1}\sim\mathbf{10}$ の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基、 $\mathbf{R}^{13}$ は酸不安定基又は密着性基である。)

【請求項5】 請求項1乃至4のいずれか1項に記載の高分子化合物を含む ことを特徴とするレジスト材料。 【請求項6】 (1)請求項1乃至4のいずれか1項に記載の高分子化合物

- (2)酸発生剤、
- (3) 有機溶剤

を含有することを特徴とする化学増幅型ポジ型レジスト材料。

【請求項7】 更に溶解阻止剤を含有する請求項6記載のレジスト材料。

【請求項8】 更に塩基性化合物を含有す請求項6又は7記載のレジスト材料。

【請求項9】 (1)請求項5乃至8のいずれか1項に記載のレジスト材料を基板上に塗布する工程と、

- (2)次いで加熱処理後、フォトマスクを介して波長300nm以下の高エネルギー線もしくは電子線で露光する工程と、
- (3)必要に応じて加熱処理した後、現像液を用いて現像する工程と を含むことを特徴とするパターン形成方法。

【請求項10】 請求項9において、パターン形成後、酸素プラズマエッチングを含むエッチングにより下地の加工を行うレジストパターン形成方法。

【請求項11】 請求項9において、パターン形成後、塩素又は臭素を含む ハロゲンガスによるエッチングにより下地の加工を行うレジストパターン形成方 法。

### 【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】

本発明は、半導体素子などの製造工程における微細加工に用いられるレジスト材料、特に化学増幅ポジ型レジスト材料のベース樹脂として好適な珪素含有高分子化合物、及び遠紫外線、KrFエキシマレーザー光(248nm)、ArFエキシマレーザー光(193nm)、F2エキシマレーザー光(157nm)、電子線、X線などの高エネルギー線を露光光源として用いる際に好適なレジスト材料、特に化学増幅ポジ型レジスト材料、並びにパターン形成方法に関するものである。

### [0002]

#### 【従来の技術及び発明が解決しようとする課題】

LSIの高集積化と高速度化に伴い、パターンルールの微細化が急速に進んでいる。微細化が急速に進歩した背景には、投影レンズの高NA化、レジストの性能向上、短波長化が挙げられる。特にi線(365nm)からKrF(248nm)への短波長化は大きな変革をもたらし、0.18μmルールのデバイスの量産も可能となってきている。レジストの高解像度化、高感度化に対して、酸を触媒とした化学増幅ポジ型レジスト材料(特公平2-27660号、特開昭63-27829号公報等に記載)は、優れた特徴を有するもので、遠紫外線リソグラフィーに特に主流なレジスト材料となった。

#### [0003]

KrFエキシマレーザー用レジスト材料は、一般的に 0.3ミクロンプロセス に使われ始め、0.25ミクロンルールを経て、現在0.18ミクロンルールの 量産化への適用、更に0.15ミクロンルールの試作も始まり、0.13ミクロ ンルールの検討が行われており、微細化の勢いはますます加速されている。Kr FからArF(193nm)への波長の短波長化は、デザインルールの微細化を 13μm以下にすることが期待されるが、従来用いられてきたノボラックや ポリビニルフェノール系の樹脂が193nm付近に非常に強い吸収を持つため、 レジスト用のベース樹脂として用いることができない。透明性と、必要なドライ エッチング耐性の確保のため、アクリルやシクロオレフィン系の脂環族系の樹脂 が検討された(特開平9-73173号公報、特開平10-10739号公報、 特開平9-230595号公報、WO97/33198)。更に0.10μ m以 下の微細化が期待できる $F_2$ (157nm)に関しては、透明性の確保がますま す困難になり、アクリルでは全く光を透過せず、シクロオレフィン系においても カルボニル結合を持つものは強い吸収を持つことがわかった。ベンゼン環を持つ ポリマーは、波長160nm付近の透過率が若干向上するが、実用的な値にはほ ど遠く、単層レジストにおいて、ベンゼン環に代表される炭素炭素2重結合とカ ルボニル基に代表される炭素酸素2重結合を低減することが透過率確保のための 必要条件であることが判明した(International Work

op 157nm Lithography MIT-LL Boston, MA May 5, 1999)。透過率を向上するためにはフッ素の導入が効果的であることが示され(J. Vac. Sci. Technol. B 17(6), Nov/Dec 1999)、レジスト用に多くのフッ素含有ポリマーが提案された(J. Photopolymer Sci. and Technol. Vol. 13 No. 4 (2000) p657-664 and Vol. 13 No. 4 (2000) p451-458)が、Kr F露光におけるポリヒドロキシスチレン及びその誘導体、Ar F露光におけるポリ(メタ)アクリル誘導体あるいはポリシクロオレフィン誘導体の透過率には及ばない。

### [0004]

一方、従来段差基板上に高アスペクト比のパターンを形成するには2層レジスト法が優れていることが知られており、更に、2層レジスト膜を一般的なアルカリ現像液で現像するためには、ヒドロキシ基やカルボキシル基等の親水基を有する高分子シリコーン化合物が必要である。

### [0005]

シリコーン系化学増幅ポジ型レジスト材料として、安定なアルカリ可溶性シリコーンポリマーであるポリヒドロキシベンジルシルセスキオキサンのフェノール性水酸基の一部をt-Boc基で保護したものをベース樹脂として使用し、これと酸発生剤とを組み合わせたKrF用シリコーン系化学増幅ポジ型レジスト材料が提案された(特開平7-118651号、SPIE vol. 1925 (1993) p377等)。ArF用としては、シクロヘキシルカルボン酸を酸不安定基で置換したタイプのシルセスキオキサンをベースにしたポジ型レジストが提案されている(特開平10-324748号公報、特開平11-302382号公報、SPIE vol. 3333-07 (1998) p62)。また、珪素含有アクリルモノマーを用いたシリコーン含有ポリマーも提案されている(特開平9-110938号公報、J. Photopolymer Sci. and Technol. Vol. 9 No. 3(1996) p435-446)。

#### [0006]

アクリルペンダント型の珪素含有ポリマーの欠点として、酸素プラズマにおけるドライエッチング耐性がシルセスキオキサン系ポリマーに比べて弱いということが挙げられる。これは珪素含有率が低いことと、ポリマー主骨格の違いが理由として挙げられる。また、シロキサンペンダント型は、現像液をはじき易く、現像液の濡れ性が悪いという欠点もある。そこで、トリシランあるいはテトラシランペンダント型で、珪素含有率を高め、更に珪素含有基に酸脱離性を持たせた繰り返し単位を含むポリマーの提案がなされている(SPIE vol.3678 p214、p562)。しかしながら、200nm以下の波長においては、ジシラン以上のシラン化合物は、強い吸収があるため、導入率を多くすると透過率が低下するといった欠点がある。また、酸不安定基珪素を含有させるといった試みも上記以外にもなされているが(SPIE vol.3678 p420)、酸脱離性能が低いため、環境安定性が低く、Tートッププロファイルになり易いなどの欠点があった。

#### [0007]

それに対して、本出願人は、先に環状炭化水素基に珪素を導入した酸不安定基を提案した(特願平11-342380号)。このものは、酸脱離性に優れ、Tートッププロファイルの発生などを防止できるという長所があり、更にひとつの環状炭化水素基内に珪素を2個以上導入してドライエッチング耐性を高めることが可能である。また、珪素原子間に炭素原子を存在させ、ジシラン結合を発生させずに、ArFでの透過率を低下させる心配がないという特徴も併せ持つ。

#### [0008]

しかしながら、アクリルペンダント型珪素含有ポリマーの最大の欠点として、ガラス転移点(Tg)が低いということが挙げられる。化学増幅型レジストは露光後の加熱(PEB)により、酸不安定基の脱離反応を起こすため、少なくとも加熱温度以上のTgが必要である。一般的なPEB温度は80~150℃であり、150℃程度のTgが必要とされる。Tg以上の温度でPEBを行うと、熱フローしたポリマーの中を酸が拡散し、現像後のパターン寸法の制御ができなくなるのである。

#### [0009]

更にアクリルペンダント型珪素含有ポリマーの欠点として、測長SEMで観察したときに、測定中にライン寸法が細くなることが挙げられる。これは、電子ビームの照射によりエステル基が切断され、エステルの先が揮発してしまうためである。また、F2エキシマレーザー照射により、レジスト膜厚が減少するということも挙げられる。これもVUVレーザーの照射によりエステル基の切断が起こり、体積収縮が起こるのである。VUVレーザーの照射により、エステルにシリコーンをペンダントしたポリマーからは、シリコーン化合物が揮発してくる可能性がある。シリコーン化合物は、投影レンズの表面に堆積され、透過率の低下につながる。特にシリコーン化合物の堆積物は、炭化水素系の堆積物に比べて除去が困難であると報告されている。

#### [0010]

本発明は、上記事情に鑑みなされたもので、高感度、高解像度を有し、特に高 アスペクト比のパターンを形成するのに適した2層レジスト法の材料として好適 に使用できるのみならず、耐熱性に優れたパターンを形成することができるレジ スト材料、特に化学増幅ポジ型レジスト材料のベースポリマーとして有用な新規 珪素含有高分子化合物及び該化合物をベースポリマーとして含有するレジスト材 料並びにパターン形成方法を提供することを目的とする。

#### [0011]

#### 【課題を解決するための手段及び発明の実施の形態】

本発明者らは、上記目的を達成するため、アクリルペンダント型でない珪素含有ポリマーを種々検討した結果、従来ビニルシランのような不飽和結合にシリコーンがペンダントされたモノマーは、単独でラジカル重合できず、ノルボルネンや、アクリルとの共重合も不可能であったが、無水マレイン酸、マレイミド誘導体、テトラフルオロエチレンに代表される電子密度の低い不飽和結合を有する化合物と、ビニルシランとが共重合可能であることを見出した。更にビニルシランを、珪素を2つ以上含む不飽和基含有シリコーンモノマーにすることによって、酸素エッチング耐性を高めることができることを知見

し、本発明をなすに至った。

# [0012]

即ち、本発明は、下記の高分子化合物、レジスト材料及びパターン形成方法を 提供する。

#### 請求項1:

一般式(1)及び/又は一般式(2)で表される繰り返し単位を含むことを特徴とする珪素含有高分子化合物。

#### 【化6】

$$R^{1}$$
  $R^{2}$   $C \rightarrow C$  (1)

(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ は水素原子、又は炭素数 $1\sim10$ の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ は同一又は異種の炭素数 $1\sim20$ のアルキル基、ハロアルキル基、炭素数 $6\sim20$ のアリール基、又は式中の珪素原子とシロキサン結合もしくはシルアルキレンで結合している珪素含有基である。、

### 【化7】

(式中、R  $^7$  は酸素原子、炭素数  $1\sim1$  0 の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキレン基、又はアリーレン基である。R  $^8\sim$ R  $^1$  0 は同一又は異種の炭素数  $1\sim1$  0 の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基、フッ素化されたアルキル基、又はアリール基である。n は  $2\sim1$  0 の整数である。R  $^1\sim$ R  $^3$  は上記の通りである。)

#### 請求項2:

更に、一般式(3)で表される繰り返し単位を含むことを特徴とする請求項1

記載の珪素含有高分子化合物。

【化8】

$$\begin{array}{ccc}
Rf^1 & Rf^2 \\
+C & C + \\
C & X
\end{array}$$
(3)

(式中、Xは酸素原子、硫黄原子、又は-NR-である。Rは水素原子、ヒドロキシ基、炭素数 $1\sim1$ 0の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基、又はアリール基であり、酸不安定基を含んでいてもよい。 $Rf^1$ 、 $Rf^2$ は同一又は異種の水素原子、フッ素原子、又はトリフルオロメチル基である。)

### 請求項3:

更に、一般式(4)で表される繰り返し単位を含むことを特徴とする請求項1 又は2記載の珪素含有高分子化合物。

#### 【化9】

(式中、Y<sup>1</sup>、Y<sup>2</sup>、Y<sup>3</sup>、Y<sup>4</sup>はそれぞれ水素原子、フッ素原子、塩素原子、 臭素原子、シアノ基、アルコキシカルボニル基、フッ素置換アルキル基、又はフッ素置換アルコキシカルボニル基を示し、同一であっても、異なっていてもよい 。)

#### 請求項4:

更に、一般式(5)で表される繰り返し単位を含むことを特徴とする請求項1 、2又は3記載の珪素含有高分子化合物。

### 【化10】

$$\begin{array}{cccc}
R^{11} & R^{12} \\
I & I \\
CH & C \\
O & & \\
R^{13}
\end{array}$$
(5)

(式中、 $R^{11}$ 、 $R^{12}$ は水素原子、又は炭素数 $1\sim10$ の直鎖状、分岐状もし

くは環状のアルキル基、R<sup>13</sup>は酸不安定基又は密着性基である。)・

#### 請求項5:

請求項1乃至4のいずれか1項に記載の高分子化合物を含むことを特徴とする レジスト材料。

#### 請求項6:

- (1) 請求項1乃至4のいずれか1項に記載の高分子化合物、
- (2)酸発生剤、
- (3) 有機溶剤

を含有することを特徴とする化学増幅型ポジ型レジスト材料。

#### 請求項7:

更に溶解阻止剤を含有する請求項6記載のレジスト材料。

#### 請求項8:

更に塩基性化合物を含有す請求項6又は7記載のレジスト材料。

#### 請求項9:

- (1)請求項5乃至8のいずれか1項に記載のレジスト材料を基板上に塗布する 工程と、
- (2) 次いで加熱処理後、フォトマスクを介して波長300nm以下の高エネルギー線もしくは電子線で露光する工程と、
- (3)必要に応じて加熱処理した後、現像液を用いて現像する工程と を含むことを特徴とするパターン形成方法。

#### 請求項10:

請求項9において、パターン形成後、酸素プラズマエッチングを含むエッチングにより下地の加工を行うレジストパターン形成方法。

### 請求項11:

請求項9において、パターン形成後、塩素又は臭素を含むハロゲンガスによる エッチングにより下地の加工を行うレジストパターン形成方法。

[0013]

以下、本発明につき更に詳しく説明する。

本発明の珪素含有高分子化合物は、下記一般式(1)及び/又は(2)で表さ

れる繰り返し単位を含むものである。

[0014]

【化11】

(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ は水素原子、又は炭素数 $1\sim10$ 、特に $1\sim5$ の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ は同一又は異種の炭素数 $1\sim20$ のアルキル基、ハロアルキル基、炭素数 $6\sim20$ 、特に $1\sim12$ のアリール基、又は式中の珪素原子とシロキサン結合もしくはシルアルキレンで結合している珪素含有基である。)

[0015]

【化12】

(式中、R  $^7$  は酸素原子、炭素数  $1\sim10$ 、特に  $1\sim5$  の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキレン基、又は炭素数  $6\sim20$ 、特に  $6\sim12$  のアリーレン基である。 R  $^8\sim$  R  $^{10}$  は同一又は異種の炭素数  $1\sim10$ 、特に  $1\sim5$  の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基、フッ素化されたアルキル基、又は炭素数  $6\sim20$ 、特に  $6\sim12$  のアリール基である。 n は  $2\sim10$ 、特に  $2\sim8$  の整数である。 R  $^1\sim$  R  $^3$  は上記の通りである。)

[0016]

ここで、アルキル基としては、メチル、エチル、プロピル、イソプロピル、nーブチル、イソブチル、tertーブチル、ペンチル、シクロペンチル、ヘキシル、シクロヘキシル、オクチル、デシル、ドデシル等が挙げられ、ハロアルキル基としては、上記アルキル基の水素原子の一部又は全部をフッ素原子、塩素原子

等のハロゲン原子で置換したものが挙げられ、特にフッ素化されたアルキル基としては、上記アルキル基の水素原子の一部又は全部がフッ素原子で置換されたトリフルオロメチル基、2,2,2ートリフルオロエチル基、3,3,3ートリフルオロプロピル基、1,1,2,2,3,3,3ーヘプタフルオロプロピル基等が挙げられる。アリール基としては、フェニル基、キシリル基、トリル基、ナフチル基等が挙げられ、アルキレン基、アリーレン基としては、上記アルキル基、アリール基から炭素原子に結合した水素原子が1個脱離したものが挙げられる。

また、珪素原子とシロキサン結合もしくはシルアルキレン結合している珪素含 有基としては、下記のものが挙げられる。

[0018]

【化13】

(式中、R $^7$ ~R $^{10}$ は上記と同様の意味を示し、mは1~10、特に1~6の整数である。)

[0019]

一般式(1)で示される珪素含有繰り返し単位を例示すると、(1)-1~( 1)-8に示すものを挙げることができる。

[0020]



(1)-4

(1)-5

また、一般式(2)で示される珪素含有繰り返し単位を例示すると、(2)  $-1\sim(2)-4$ に示すものを挙げることができる。

[0022]

[0023]

本発明の珪素含有高分子化合物は、上記単位(1)、(2)に加えて下記繰り返し単位(3)を含むものとすることができる。

[0024]

【化16】

$$\begin{array}{ccc}
Rf^1 & Rf^2 \\
+C & C \\
O & \times \\
\end{array}$$
(3)

# [0025]

ここで、Rのアルキル基としては、上記と同様のものが挙げられ、アルコキシカルボニルアルキル基としては、-R'-COO-R'' (R' は炭素数  $1\sim3$  のアルキレン基、R'' は炭素数  $1\sim1$  0、特に  $1\sim7$  の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基)で示されるものが挙げられる。

#### [0026]

一般式(3)の繰り返し単位を例示すると、(3) -1 ~ (3) -1 1 で示されるものを挙げることができる。

[0027]

# 【化17】

[0028]

本発明の珪素含有高分子化合物は、更に下記繰り返し単位(4)を含むものと することができる。

[0029]

【化18】

(式中、 $Y^1$ 、 $Y^2$ 、 $Y^3$ 、 $Y^4$  はそれぞれ水素原子、フッ素原子、塩素原子、 臭素原子、シアノ基、アルコキシカルボニル基、フッ素置換アルキル基、又はフッ素置換アルコキシカルボニル基を示し、同一であっても、異なっていてもよい。)

[0030]

ここで、 $Y^1 \sim Y^4$ のアルコキシカルボニル基としては、炭素数  $2 \sim 1$  2 のものが挙げられ、-COO-R''(R''は上記と同じ)で示されるものが挙げられる。また、フッ素置換アルキル基としては、炭素数  $1 \sim 1$  0、特に  $1 \sim 7$  の上述したものが例示され、フッ素置換アルキルエステル基としては、炭素数  $1 \sim 1$  0、特に  $1 \sim 7$  のもの、例えばトリフルオロエチル基、2, 2, 3, 3 - テトラフルオロプロピル基、2, 2, 3, 4, 4, 4 - 4 + 4

[0031]

一般式(4)の繰り返し単位を例示すると、(4)-1~(4)-10で示されるものを挙げることができる。

[0032]

# 【化19】

[0033]

更に、本発明の珪素含有高分子化合物は、上記単位に加えて、下記繰り返し単位(5)を含むものとすることができる。

[0034]

【化20】

(式中、 $R^{11}$ 、 $R^{12}$ は水素原子、又は炭素数 $1\sim10$ の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基、 $R^{13}$ は酸不安定基又は密着性基である。)

[0035]

ここで、一般式(5)において、 $\mathbf{R}^{1\,1}$ 、 $\mathbf{R}^{1\,2}$ としては、 $\mathbf{R}^1$ 、 $\mathbf{R}^2$ と同様なものが挙げられる。

[0036]

また、 $R^{13}$ の酸不安定基としては種々選定されるが、三級アルキル基が好ましく、特に下記一般式(6)、(7)で示される基が好ましい。

[0037]

【化21】

$$\begin{array}{c|c}
H_2C & R^{14} \\
H_2C & CH_2 \\
H_2b
\end{array}$$
(6)

(但し、式中R<sup>14</sup>は、メチル基、エチル基、イソプロピル基、シクロヘキシル 基、シクロペンチル基、ビニル基、アセチル基、フェニル基、ベンジル基又はシ アノ基であり、bは0~3の整数である。)

[0038]

一般式(6)の環状アルキル基としては、5員環がより好ましい。具体例としては、1-メチルシクロペンチル、1-エチルシクロペンチル、1ーイソプロピルシクロペンチル、1ービニルシクロペンチル、1ーアセチルシクロペンチル、1ーフェニルシクロペンチル、1ーシアノシクロペンチル、1ーメチルシクロヘキシル、1-エチルシクロヘキシル、1ーイソプロピルシクロヘキシル、1ービニルシクロヘキシル、1ーアセチルシクロヘキシル、1ーフェニルシクロヘキシル、1ーシアノシクロヘキシルなどが挙げられる。

[0039]

【化22】

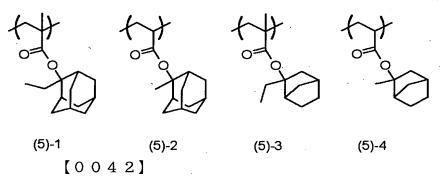
(但し、式中R<sup>15</sup>は、メチル基、エチル基、イソプロピル基、シクロヘキシル基、シクロペンチル基、ビニル基、フェニル基、ベンジル基又はシアノ基である。)

[0040]

一般式 (7) の具体例としては、t-ブチル基、<math>1-ビニルジメチル、<math>1-ベンジルジメチル、1-フェニルジメチル、<math>1-シアノジメチルなどが挙げられる。また、式 (5) のR  $^{13}$  が酸不安定基である繰り返し単位としては、下記式 (5)  $-1\sim(5)$  -4 で示される三級エステルも好ましい。

[0041]

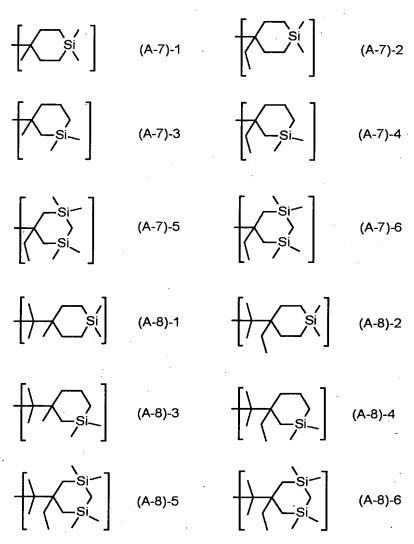
【化23】



また、 $R^{13}$ の酸不安定基として、下記式(A-7) $-1\sim (A-7)-6$ 、  $(A-8)-1\sim (A-8)-6$ に示す珪素含有酸不安定基を用いることができる。

[0043]



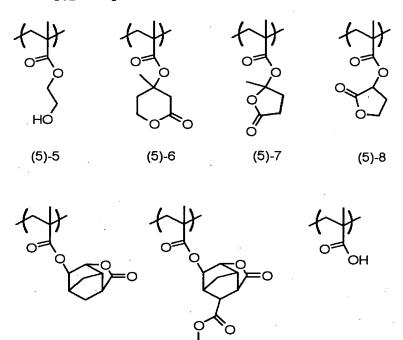


[0044]

また、式(5)において、 $R^{13}$ を密着性基とすることにより、本発明の珪素含有高分子化合物の密着性を向上させることができる。 $R^{13}$ が密着性基である場合、式(5)の繰り返し単位を例示すると、下記式(5) $-5\sim$ (5)-11で示されるものを挙げることができる。

[0045]

# 【化25】



(5)-10

[0046]

(5)-9

これら(メタ)アクリル酸エステルは1種類でも、2種類以上含まれてもよい

(5)-11

#### [0047]

本発明の高分子化合物は、式(1)、(2)の珪素含有単位を $\mathrm{U}^{\,1}$ 、式(3)の単位を $\mathrm{U}^{\,2}$ 、式(4)の単位を $\mathrm{U}^{\,3}$ 、式(5)の単位を $\mathrm{U}^{\,4}$ とした場合、

$$-U^{1}_{a}-U^{2}_{b}-U^{3}_{c}-U^{4}_{d}-$$

で表すことができる。

#### [0048]

この場合、a、b、c、dは、aは正数、b、c、dは0又は正数で、 $0 < a / (a + b + c + d) \le 0$ . 9、特に0.  $0.5 \le a / (a + b + c + d)$   $\le 0$ . 8、

 $0 \le b / (a+b+c+d) \le 0$ . 8、 $0 \le c / (a+b+c+d) \le 0$ . 8、0.  $1 \le (b+c) / (a+b+c+d) \le 0$ . 8、特に0.  $3 \le (b+c) / (a+b+c+d) \le 0$ . 7、

 $0 \le d / (a+b+c+d) \le 0$ . 9、特に0.  $2 \le d / (a+b+c+d) \le$ 

#### 0.8

であることが好ましい。 a、 b、 c、 d の値を上記範囲内で適宜選定することにより、パターン寸法、パターン形状、エッチング耐性の制御を任意に行うことができる。

# [0049]

本発明の高分子化合物は、更に珪素含有率を上げて酸素プラズマに対するエッチング耐性を向上させる目的で下記式(Si-1)~(Si-5)で示される繰り返し単位を導入することもできる。

[0050]

# 【化26】

ここで、 $R^{48}$ は前記定義に同じである。また、Meはメチル基を示す。

#### [0051]

本発明の高分子化合物は、重量平均分子量が1,000~500,000、好ましくは2,000~30,000であることがよい。重量平均分子量が小さす

ぎるとレジスト材料が耐熱性に劣るものとなり、大きすぎるとアルカリ溶解性が 低下し、パターン形成後に裾引き現象が生じ易くなってしまう。

#### [0052]

更に、本発明の高分子化合物において、上記式(3)~(5)の多成分共重合体の分子量分布(Mw/Mn)が広い場合は、低分子量や高分子量のポリマーが存在するために、露光後、パターン上に異物が見られたり、パターンの形状が悪化したりするおそれがある。それ故、パターンルールが微細化するに従ってこのような分子量、分子量分布の影響が大きくなり易いことから、微細なパターン寸法に好適に用いられるレジスト材料を得るには、使用する多成分共重合体の分子量分布は1.0~2.0、特に1.0~1.5と狭分散であることが好ましい。

#### [0053]

これら本発明の高分子化合物を合成するには、1つの方法としてはビニルシランモノマーと他の(3)~(5)の繰り返し単位を与える共重合モノマーを、有機溶剤中、ラジカル開始剤を加え加熱重合する重合法が挙げられる。重合時に使用する有機溶剤としは、トルエン、ベンゼン、テトラヒドロフラン、ジエチルエーテル、ジオキサン、プロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート(PGMEA)等が例示できる。重合開始剤としては、2,2'ーアゾビスイソブチロニトリル、2,2'ーアゾビス(2,4ージメチルバレロニトリル)、ジメチルー2,2ーアゾビス(2ーメチルプロピオネート)、ベンゾイルパーオキシド、ラウロイルパーオキシド等が例示でき、好ましくは50℃から80℃に加熱して重合できる。反応時間としては2~100時間、好ましくは5~20時間である。しかし、これら重合方法に限定されるものではない。

#### [0054]

本発明の高分子化合物は、レジスト材料、特に化学増幅レジスト材料、とりわけ化学増幅ポジ型レジスト材料のベース樹脂として好適に用いられる。この場合、本発明の化学増幅ポジ型レジスト材料は、

- (A)上記高分子化合物からなるベース樹脂、
- (B) 酸発生剤、
- (C) 有機溶剤

を含み、更に好ましくは

- (D)溶解阻止剤、
- (E) 塩基性化合物

を含むものとすることができる。

[0055]

ここで、本発明のレジスト材料で使用される酸発生剤としては、下記一般式(8)のオニウム塩、式(9)のジアゾメタン誘導体、式(10)のグリオキシム誘導体、βーケトスルホン誘導体、ジスルホン誘導体、ニトロベンジルスルホネート誘導体、スルホン酸エステル誘導体、イミドーイルスルホネート誘導体等が挙げられる。

$$(R^{21})_{c}M^{+}K^{-}$$
 (8)

(但し、R $^{2\,1}$ は同一でも異なっていてもよい炭素数 $\,1\sim 1\,2$ の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基、炭素数 $\,6\sim 1\,2$ のアリール基又は炭素数 $\,7\sim 1\,2$ のアラルキル基を表し、 $\,M^+$ はヨードニウム、スルホニウムを表し、 $\,K^-$ は非求核性対向イオンを表し、 $\,c$ は $\,2\,$ 又は $\,3\,$ である。)

[0057]

R<sup>21</sup>のアルキル基としてはメチル基、エチル基、プロピル基、ブチル基、シクロヘキシル基、2-オキソシクロヘキシル基、ノルボルニル基、アダマンチル基等が挙げられる。アリール基としてはフェニル基、p-メトキシフェニル基、p-tert-ブトキシフェニル基、m-tert-ブトキシフェニル基等のアルコキシフェニル基、2-メチルフェニル基、3-メチルフェニル基、4-メチルフェニル基、エトナンフェニル基、4-ブチルフェニル基、エチルフェニル基、4-ブチルフェニル基、ジメチルフェニル基等のアルキルフェニル基、ジメチルフェニル基等のアルキルフェニル基が挙げられる。アラルキル基としてはベンジル基、フェネチル基等が挙げられる。K-の非求核性対向イオンとしては塩化物イオン、臭化物イオン等のハライドイオン、トリフレート、1,1,1-トリフルオロエタンスルホネート、ノナフルオロブタンスルホネート等のフルオロアルキルスルホネート、トシレート、ベンゼンスルホネート、4

ーフルオロベンゼンスルホネート、2,3,4,5,6-ペンタフルオロベンゼンスルホネート等のアリールスルホネート、メシレート、ブタンスルホネート等のアルキルスルホネートが挙げられる。

[0058]

【化27】

$$R^{22}$$
— $SO_2$ — $C$ — $SO_2$ — $R^{23}$  (9

(但し、 $R^{22}$ 、 $R^{23}$ は同一でも異なっていてもよい炭素数  $1\sim 12$  の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基又はハロゲン化アルキル基、炭素数  $6\sim 12$  のアリール基又はハロゲン化アリール基又は炭素数  $7\sim 12$  のアラルキル基を表す。)

[0059]

R<sup>22</sup>、R<sup>23</sup>のアルキル基としてはメチル基、エチル基、プロピル基、ブチル基、アミル基、シクロペンチル基、シクロペキシル基、ノルボルニル基、アダマンチル基等が挙げられる。ハロゲン化アルキル基としてはトリフルオロメチル基、2,2,2ートリクロロエチル基、ノナフルオロブチル基等が挙げられる。アリール基としてはフェニル基、pーメトキシフェニル基、mーメトキシフェニル基、エトキシフェニル基、pーtertーブトキシフェニル基等のアルコキシフェニル基、2ーメチルフェニル基、3ーメチルフェニル基、4ーメチルフェニル基、エチルフェニル基、4ーtertーブチルフェニル基、4ーブチルフェニル基、ジメチルフェニル基等のアルキルフェニル基が挙げられる。ハロゲン化アリール基としてはフルオロフェニル基等が挙げられる。アラルキル基としてはベンジル基、フェネチル基等が挙げられる。

[0060]

【化28】

(但し、 $R^{24}$ 、 $R^{25}$ 、 $R^{26}$ は炭素数 $1\sim12$ の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基又はハロゲン化アルキル基、炭素数 $6\sim12$ のアリール基又はハロゲン化アリール基又は炭素数 $7\sim12$ のアラルキル基を表す。また、 $R^{25}$ 、 $R^{2}$ 6は互いに結合して環状構造を形成してもよく、環状構造を形成する場合、 $R^{25}$ 、 $R^{26}$ はそれぞれ炭素数 $1\sim6$ の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を表す。)

#### [0061]

 $R^{24}$ 、 $R^{25}$ 、 $R^{26}$ のアルキル基、ハロゲン化アルキル基、アリール基、ハロゲン化アリール基、アラルキル基としては、 $R^{22}$ 、 $R^{23}$ で説明したものと同様の基が挙げられる。なお、 $R^{25}$ 、 $R^{26}$ のアルキレン基としてはメチレン基、エチレン基、プロピレン基、ブチレン基、ヘキシレン基等が挙げられる。

#### [0062]

具体的には、例えばトリフルオロメタンスルホン酸ジフェニルヨードニウム、 トリフルオロメタンスルホン酸 (p-tert-ブトキシフェニル) フェニルヨ ードニウム、pートルエンスルホン酸ジフェニルヨードニウム、pートルエンス ルホン酸(p-tert-ブトキシフェニル)フェニルヨードニウム、トリフル オロメタンスルホン酸トリフェニルスルホニウム、トリフルオロメタンスルホン 酸(p-tert-ブトキシフェニル)ジフェニルスルホニウム、トリフルオロ メタンスルホン酸ビス(pーtertーブトキシフェニル)フェニルスルホニウ ム、トリフルオロメタンスルホン酸トリス (p-tert-ブトキシフェニル) スルホニウム、p-トルエンスルホン酸トリフェニルスルホニウム、p-トルエ ンスルホン酸(p-tert-ブトキシフェニル)ジフェニルスルホニウム、p ートルエンスルホン酸ビス (p-tert-ブトキシフェニル) フェニルスルホ ニウム、p-トルエンスルホン酸トリス(p-tert-ブトキシフェニル)ス ルホニウム、ノナフルオロブタンスルホン酸トリフェニルスルホニウム、ブタン スルホン酸トリフェニルスルホニウム、トリフルオロメタンスルホン酸トリメチ ルスルホニウム、pートルエンスルホン酸トリメチルスルホニウム、トリフルオ ロメタンスルホン酸シクロヘキシルメチル(2-オキソシクロヘキシル)スルホ ニウム、p-トルエンスルホン酸シクロヘキシルメチル(2-オキソシクロヘキ

シル)スルホニウム、トリフルオロメタンスルホン酸ジメチルフェニルスルホニ ウム、 p - トルエンスルホン酸ジメチルフェニルスルホニウム、トリフルオロメ タンスルホン酸ジシクロヘキシルフェニルスルホニウム、p-トルエンスルホン 酸ジシクロヘキシルフェニルスルホニウム等のオニウム塩、ビス(ベンゼンスル ホニル) ジアゾメタン、ビス (p-トルエンスルホニル) ジアゾメタン、ビス ( キシレンスルホニル)ジアゾメタン、ビス(シクロヘキシルスルホニル)ジアゾ メタン、ビス(シクロペンチルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(n-ブチルス ルホニル)ジアゾメタン、ビス(イソブチルスルホニル)ジアゾメタン、ビス( sec-ブチルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(n-プロピルスルホニル)ジ アゾメタン、ビス(イソプロピルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(tert-ブチルスルホニル) ジアゾメタン、ビス (n-アミルスルホニル) ジアゾメタン 、ビス(イソアミルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(sec-アミルスルホニ ル) ジアゾメタン、ビス(tert-アミルスルホニル) ジアゾメタン、1-シ クロヘキシルスルホニルー1-(tert-ブチルスルホニル)ジアゾメタン、 1-シクロヘキシルスルホニルー1- (tert-アミルスルホニル) ジアゾメ タン、1-tert-アミルスルホニル-1-(tert-ブチルスルホニル) ジアゾメタン等のジアゾメタン誘導体、ビス-o-(p-トルエンスルホニル)  $-\alpha$  -  $\odot$   $\lambda$  +  $\lambda$  + フェニルグリオキシム、ビス-o-(p-トルエンスルホニル)-a-ジシクロ ヘキシルグリオキシム、ビス-o-(p-トルエンスルホニル)-2,3-ペン タンジオングリオキシム、ビスーoー(p-トルエンスルホニル)-2-メチル -3, 4-ペンタンジオングリオキシム、ビス-o-(n-ブタンスルホニル)  $-\alpha$  -ジメチルグリオキシム、ビス-o-(n -ブタンスルホニル) $-\alpha$  -ジフ ェニルグリオキシム、ビス-o-(n-7タンスルホニル) $-\alpha-9$ シクロヘキ シルグリオキシム、ビスーo-(n-ブタンスルホニル)-2,3-ペンタンジ オングリオキシム、ビスーoー(nーブタンスルホニル)-2-メチル-3,4 ーペンタンジオングリオキシム、ビス-o-(メタンスルホニル)-α-ジメチ 、ルグリオキシム、ビスーo-(トリフルオロメタンスルホニル)-α-ジメチル グリオキシム、ビスーoー(1,1,1-トリフルオロエタンスルホニル)-α

-ジメチルグリオキシム、ビス-o-(tert-ブタンスルホニル)-α-ジ メチルグリオキシム、ビスーοー(パーフルオロオクタンスルホニル)-α-ジ メチルグリオキシム、ビス-o-(シクロヘキサンスルホニル)-α-ジメチル グリオキシム、ビス-ο-(ベンゼンスルホニル)-α-ジメチルグリオキシム 、ビスーo-(p-フルオロベンゼンスルホニル)-α-ジメチルグリオキシム 、ビスーo-(p-tert-ブチルベンゼンスルホニル)-α-ジメチルグリ オキシム、ビス-ο-(キシレンスルホニル)-α-ジメチルグリオキシム、ビ ス-ο-(カンファースルホニル) - α - ジメチルグリオキシム等のグリオキシ ム誘導体、2-シクロヘキシルカルボニル-2-(p-トルエンスルホニル)プ ロパン、2-イソプロピルカルボニル-2-(p-トルエンスルホニル)プロパ ン等のβ-ケトスルホン誘導体、ジフェニルジスルホン、ジシクロヘキシルジス ルホン等のジスルホン誘導体、p-トルエンスルホン酸2,6-ジニトロベンジ ル、 p - トルエンスルホン酸 2 , 4 - ジニトロベンジル等のニトロベンジルスル ホネート誘導体、1,2,3ートリス(メタンスルホニルオキシ)ベンゼン、1 , 2, 3-トリス(トリフルオロメタンスルホニルオキシ)ベンゼン、1, 2, ·3 - トリス(p - トルエンスルホニルオキシ)ベンゼン等のスルホン酸エステル 誘導体、フタルイミドーイルートリフレート、フタルイミドーイルートシレート 、5-ノルボルネン-2,3-ジカルボキシイミドーイル-トリフレート、5-ノルボルネン-2, 3-ジカルボキシイミド-イル-トシレート、5-ノルボル ネン-2, 3-ジカルボキシイミド-イル-n-ブチルスルホネート等のイミド ーイルースルホネート誘導体等が挙げられるが、トリフルオロメタンスルホン酸 トリフェニルスルホニウム、トリフルオロメタンスルホン酸(pーtertーブ トキシフェニル)ジフェニルスルホニウム、トリフルオロメタンスルホン酸トリ ス(p-tert-ブトキシフェニル)スルホニウム、p-トルエンスルホン酸 トリフェニルスルホニウム、pートルエンスルホン酸(pーtertーブトキシ フェニル)ジフェニルスルホニウム、pートルエンスルホン酸トリス(pーte rtーブトキシフェニル)スルホニウム等のオニウム塩、ビス(ベンゼンスルホ ニル)ジアゾメタン、ビス(p-トルエンスルホニル)ジアゾメタン、ビス(シ クロヘキシルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(n-ブチルスルホニル)ジアゾ

メタン、ビス(イソブチルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(sec‐ブチルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(n‐プロピルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(イソプロピルスルホニル)ジアゾメタン誘導体、ビス‐o‐(p‐トルエンスルホニル)ジアゾメタン等のジアゾメタン誘導体、ビス‐o‐(p‐トルエンスルホニル)‐α‐ジメチルグリオキシム、ビス‐o‐(n‐ブタンスルホニル)‐α‐ジメチルグリオキシム誘導体、ナフトキノンジアジドスルホン酸エステル誘導体が好ましく用いられる。なお、上記酸発生剤は1種を単独で又は2種以上を組み合わせて用いることができる。オニウム塩は矩形性向上効果に優れ、ジアゾメタン誘導体及びグリオキシム誘導体は定在波低減効果に優れるが、両者を組み合わせることにより、プロファイルの微調整を行うことが可能である

### [0063]

酸発生剤の配合量は、全ベース樹脂100部(重量部、以下同じ)に対して0.2~50部、特に0.5~40部とすることが好ましく、0.2部に満たないと露光時の酸発生量が少なく、感度及び解像力が劣る場合があり、50部を超えるとレジストの透過率が低下し、解像力が劣る場合がある。

#### [0064]

本発明のレジスト材料で使用される有機溶剤としては、酸発生剤、ベース樹脂、溶解阻止剤等が溶解可能な有機溶媒であればいずれでもよい。このような有機溶剤としては、例えばシクロヘキサノン、メチルー2-n-アミルケトン等のケトン類、3-メトキシブタノール、3-メチルー3-メトキシブタノール、1-メトキシー2-プロパノール等のアルコール類、プロピレングリコールモノメチルエーテル、エチレングリコールモノメチルエーテル、プロピレングリコールモノエチルエーテル、エチレングリコールモノエチルエーテル、プロピレングリコールジメチルエーテル、ジエチレングリコールジメチルエーテル、プロピレングリコールジメチルエーテルでフェテル類、プロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート、プロピレングリコールモノエチルエーテルアセテート、乳酸エチル、ピルビン酸エチル、酢酸ブチル、3-メトキシプロピオン酸メチル、3-エトキシプロピオン酸エチル、酢酸 tertーブチ

ル、プロピレングリコールーモノーtertーブチルエーテルアセテート等のエステル類が挙げられ、これらの1種を単独で又は2種以上を混合して使用することができるが、これらに限定されるものではない。本発明では、これらの有機溶剤の中でもレジスト成分中の酸発生剤の溶解性が最も優れているジエチレングリコールジメチルエーテルや1ーエトキシー2ープロパノール、乳酸エチルの他、安全溶剤であるプロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート及びその混合溶剤が好ましく使用される。

#### [0065]

本発明のレジスト材料で使用される溶解阻止剤としては、酸の作用によりアルカリ現像液への溶解性が変化する分子量3,000以下の化合物、特に2,500以下の低分子量フェノールあるいはカルボン酸誘導体の一部あるいは全部を酸に不安定な置換基で置換した化合物を挙げることができる。酸不安定基は公知のものを用いることができる。

#### [0066]

分子量2,500以下のフェノールあるいはカルボン酸誘導体としては、4,4'ー(1ーメチルエチリデン)ビスフェノール、[1,1'-ビフェニルー4,4'-ij]ール。[1,1'-ij]ール。

2, 6-ジフルオロフェノール]、2, 6-ビス[(2-ヒドロキシ-5-フルオロフェニル)メチル] -4-フルオロフェノール、2, 6-ビス[(4-ヒドロキシ-3-フルオロフェニル)メチル] -4-フルオロフェノール、2, 4-ビス[(3-ヒドロキシー4-ヒドロキシフェニル)メチル] -6-メチルフェノール等が挙げられ、酸に不安定な置換基としては、公知のものが挙げられる。

#### [0067]

好適に用いられる溶解阻止剤の例としては、3,3',5,5'ーテトラフル オロ[(1,1'ービフェニル)-4,4'ージーtーブトキシカルボニル]、 4, 4'-[2, 2, 2-トリフルオロー1-(トリフルオロメチル) エチリデ ン] ビスフェノールー4, 4'ージーtーブトキシカルボニル、ビス(4-(2 'ーテトラヒドロピラニルオキシ)フェニル)メタン、ビス(4-(2'ーテト ラヒドロフラニルオキシ)フェニル)メタン、ビス(4-tert-ブトキシフ エニル)メタン、ビス(4-tert-ブトキシカルボニルオキシフェニル)メ タン、ビス(4-tert-ブトキシカルボニルメチルオキシフェニル)メタン 、ビス(4-(1.-エトキシエトキシ)フェニル)メタン、ビス(4-(1. ーエトキシプロピルオキシ)フェニル)メタン、2,2ービス(4'-(2'' ーテトラヒドロピラニルオキシ))プロパン、2,2ービス(4'ー(2''ー テトラヒドロフラニルオキシ)フェニル)プロパン、2,2-ビス(4'-te rtーブトキシフェニル)プロパン、2,2-ビス(4'-tertーブトキシ カルボニルオキシフェニル)プロパン、2,2-ビス(4-tert-ブトキシ カルボニルメチルオキシフェニル)プロパン、2,2-ビス(4'-(1''-エトキシエトキシ)フェニル)プロパン、2,2-ビス(4'-(1''-エト キシプロピルオキシ)フェニル)プロパン、4,4-ビス(4'-(2''-5 トラヒドロピラニルオキシ)フェニル)吉草酸tert-ブチル、4.4-ビス (4'-(2''-テトラヒドロフラニルオキシ)フェニル) 吉草酸 tert-ブチル、4,4-ビス(4.-tert-ブトキシフェニル)吉草酸tert-ブチル、4,4ービス(4-tertーブトキシカルボニルオキシフェニル)吉 草酸tert-ブチル、4,4-ビス(4′-tert-ブトキシカルボニルメ チルオキシフェニル) 吉草酸 t e r t ーブチル、4, 4 ービス (4' ー (1''

-エトキシエトキシ)フェニル) 吉草酸tert-ブチル、4,4-ビス(4' - (1'' - エトキシプロピルオキシ)フェニル) 吉草酸tertーブチル、ト リス(4-(2'ーテトラヒドロピラニルオキシ)フェニル)メタン、トリス( **4-(2'ーテトラヒドロフラニルオキシ)フェニル)メタン、トリス(4-t** ertーブトキシフェニル)メタン、トリス(4-tertーブトキシカルボニ ルオキシフェニル)メタン、トリス(4-tert-ブトキシカルボニルオキシ メチルフェニル) メタン、トリス(4-(1'-エトキシエトキシ) フェニル) メタン、トリス(4 - (1' - エトキシプロピルオキシ)フェニル)メタン、1 **, 1, 2 -トリス(4 ' -(2 ' ' -テトラヒドロピラニルオキシ)フェニル)** エタン、1, 1, 2-トリス (4'-(2''-1))フェニル) エタン、1,1,2-トリス(4'-tert-ブトキシフェニル) エタン、1,1,2-トリス(4'-tert-ブトキシカルボニルオキシフェ ニル)エタン、1,1,2-トリス(4'-tert-ブトキシカルボニルメチ ルオキシフェニル) エタン、1,1,2-トリス(4'-(1'-エトキシエト キシ)フェニル)エタン、1,1,2-トリス(4'-(1'-エトキシプロピ ルオキシ)フェニル)エタン、2-トリフルオロメチルベンゼンカルボン酸1, 1 - t - ブチルエステル、2 - トリフルオロメチルシクロヘキサンカルボン酸tーブチルエステル、デカヒドロナフタレンー 2 .6-ジカルボン酸-t-ブチ ルエステル、コール酸-t-ブチルエステル、デオキシコール酸-t-ブチルエ ステル、アダマンタンカルボン酸ーt-ブチルエステル、アダマンタン酢酸-t ーブチルエステル、[1,1'ービシクロヘキシルー3,3',4,4'ーテト ラカルボン酸テトラーt-ブチルエステル〕等が挙げられる。

#### [0068]

本発明のレジスト材料中における溶解阻止剤の添加量としては、レジスト材料中のベース樹脂100部に対して20部以下、好ましくは15部以下である。20部より多いとモノマー成分が増えるためレジスト材料の耐熱性が低下する。

#### [0069]

また、本発明のレジスト材料で使用する塩基性化合物は、酸発生剤より発生する酸がレジスト膜中に拡散する際の拡散速度を抑制することができる化合物が適

しており、このような塩基性化合物の配合により、レジスト膜中での酸の拡散速度が抑制されて解像度が向上し、露光後の感度変化を抑制したり、基板や環境依存性を少なくし、露光余裕度やパターンプロファイル等を向上することができる(特開平5-232706号、同5-249683号、同5-158239号、同5-249662号、同5-257282号、同5-289322号、同5-289340号公報等記載)。

#### [0070]

このような塩基性化合物としては、第一級、第二級、第三級の脂肪族アミン類、混成アミン類、芳香族アミン類、複素環アミン類、カルボキシ基を有する含窒素化合物、スルホニル基を有する含窒素化合物、ヒドロキシ基を有する含窒素化合物、ヒドロキシフェニル基を有する含窒素化合物、アルコール性含窒素化合物、アミド誘導体、イミド誘導体等が挙げられるが、特に脂肪族アミンが好適に用いられる。

### [0071]

具体的には、第一級の脂肪族アミン類として、アンモニア、メチルアミン、エチルアミン、nープロピルアミン、イソプロピルアミン、nーブチルアミン、イソブチルアミン、secーブチルアミン、tertーブチルアミン、ペンチルアミン、tertーアミルアミン、シクロペンチルアミン、ヘキシルアミン、シクロペンチルアミン、ノニルアミン、デシルアミン、ボデシルアミン、セチルアミン、メチレンジアミン、エチレンジアミン、テトラエチレンペンタミン等が例示され、第二級の脂肪族アミン類として、ジメチルアミン、ジエチルアミン、ジーnープロピルアミン、ジイソプロピルアミン、ジーnーブチルアミン、ジオソブチルアミン、ジっsecーブチルアミン、ジペンチルアミン、ジオクチルアミン、ジシクロペキシルアミン、ジープチルアミン、ジオクチルアミン、ジナルスチレンジアミン、N,Nージメチルメチレンジアミン、N,Nージメチルエチレンジアミン、N,Nージメチルエチレンジアミン、N,Nージメチルアミン、トリーnープロピルアミン、トリイソプロピルアミン、トリーnー

ブチルアミン、トリイソブチルアミン、トリーsec-ブチルアミン、トリペンチルアミン、トリシクロペンチルアミン、トリヘキシルアミン、トリシクロヘキシルアミン、トリへプチルアミン、トリオクチルアミン、トリノニルアミン、トリデシルアミン、トリドデシルアミン、トリセチルアミン、N, N, N', N'ーテトラメチルメチレンジアミン、N, N, N', N'ーテトラメチルエチレンジアミン、N, N, N', N'ーテトラメチルエチレンジアミン、N, N, N', N'ーテトラメチルテトラエチレンペンタミン等が例示される。

#### [0072]

また、混成アミン類としては、例えばジメチルエチルアミン、メチルエチルプ ロピルアミン、ベンジルアミン、フェネチルアミン、ベンジルジメチルアミン等 が例示される。芳香族アミン類及び複素環アミン類の具体例としては、アニリン 誘導体(例えばアニリン、N-メチルアニリン、N-エチルアニリン、N-プロ ピルアニリン、N, Nージメチルアニリン、2ーメチルアニリン、3ーメチルア ニリン、4-メチルアニリン、エチルアニリン、プロピルアニリン、トリメチル アニリン、2-ニトロアニリン、3-ニトロアニリン、4-ニトロアニリン、2 , 4 ージニトロアニリン、 2, 6 -ジニトロアニリン、 3, 5 -ジニトロアニリ ン、N,N-ジメチルトルイジン等)、ジフェニル(p-トリル)アミン、メチ ルジフェニルアミン、トリフェニルアミン、フェニレンジアミン、ナフチルアミ ン、ジアミノナフタレン、ピロール誘導体(例えばピロール、2Hーピロール、 1ーメチルピロール、2,4ージメチルピロール、2,5ージメチルピロール、 N-メチルピロール等)、オキサゾール誘導体(例えばオキサゾール、イソオキ サゾール等)、チアゾール誘導体(例えばチアゾール、イソチアゾール等)、イ ミダゾール誘導体(例えばイミダゾール、4-メチルイミダゾール、4-メチル -2-フェニルイミダゾール等)、ピラゾール誘導体、フラザン誘導体、ピロリ ン誘導体(例えばピロリン、2-メチル-1-ピロリン等)、ピロリジン誘導体 (例えばピロリジン、N-メチルピロリジン、ピロリジノン、N-メチルピロリ ドン等)、イミダゾリン誘導体、イミダゾリジン誘導体、ピリジン誘導体(例え ばピリジン、メチルピリジン、エチルピリジン、プロピルピリジン、ブチルピリ ジン、4-(1-ブチルペンチル)ピリジン、ジメチルピリジン、トリメチルピ

リジン、トリエチルピリジン、フェニルピリジン、3ーメチルー2ーフェニルピリジン、4ーtertーブチルピリジン、ジフェニルピリジン、ベンジルピリジン、メトキシピリジン、ブトキシピリジン、ブトキシピリジン、1ーメチルー2ーピリジン、4ーピロリジノピリジン、1ーメチルー4ーフェニルピリジン、2ー(1ーエチルプロピル)ピリジン、アミノピリジン、ジメチルアミノピリジン等)、ピリダジン誘導体、ピリミジン誘導体、ピラジン誘導体、ピラゾリン誘導体、ピラゾリジが誘導体、ピルボリン誘導体、ピラゾリジン誘導体、インドール誘導体、イソインドール誘導体、1Hーインダゾール誘導体、インドリン誘導体、キノリン誘導体、シンノリン誘導体、キナソリン誘導体、キノリン誘導体、カルバゾール誘導体、フェナントリジン誘導体、アクリジン誘導体、フェナジン誘導体、カルバゾール誘導体、フェナントロリン誘導体、アデニン誘導体、アデノシン誘導体、グアニン誘導体、グアノシン誘導体、ウラシル誘導体、ウリジン誘導体等が例示される。

#### [0073]

更に、カルボキシ基を有する含窒素化合物としては、例えばアミノ安息香酸、インドールカルボン酸、アミノ酸誘導体(例えばニコチン酸、アラニン、アルギニン、アスパラギン酸、グルタミン酸、グリシン、ヒスチジン、イソロイシン、グリシルロイシン、ロイシン、メチオニン、フェニルアラニン、スレオニン、リジン、3-アミノピラジン-2-カルボン酸、メトキシアラニン)等が例示され、スルホニル基を有する含窒素化合物として3-ピリジンスルホン酸、p-トルエンスルホン酸ピリジニウム等が例示され、ヒドロキシ基を有する含窒素化合物、アルコール性含窒素化合物としては、2-ヒドロキシピリジン、アミノクレゾール、2,4-キノリンジオール、3-インドールメタノールヒドレート、モノエタノールアミン、ジエタノールアミン、トリエタノールアミン、N-エチルジエタノールアミン、N,Nージエチルエタノールアミン、トリイソプロパノールアミン、2,2'-イミノジエタノール、2-アミノエタノール、3-アミノ-1-プロパノール、4-アミノー

1ーブタノール、4ー(2ーヒドロキシエチル) モルホリン、2ー(2ーヒドロキシエチル) ピリジン、1ー(2ーヒドロキシエチル) ピペラジン、1ー[2ー(2ーヒドロキシエトキシ) エチル] ピペラジン、ピペリジンエタノール、1ー(2ーヒドロキシエチル) ピロリジン、1ー(2ーヒドロキシエチル) ー2ーピロリジノン、3ーピペリジノー1, 2ープロパンジオール、3ーピロリジノー1, 2ープロパンジオール、1ーアジリジン、3ートロパノール、1ーメチルー2ーピロリジンエタノール、1ーアジリジンエタノール、Nー(2ーヒドロキシエチル) フタルイミド、Nー(2ーヒドロキシエチル) イソニコチンアミド等が例示される。アミド誘導体としては、ホルムアミド、Nーメチルホルムアミド、N, Nージメチルホルムアミド、プロピオンアミド、ベンズアミド等が例示される。イミド誘導体としては、フタルイミド、サクシンイミド、マレイミド等が例示される。

[0074]

更に、下記一般式(B)-1で示される塩基性化合物から選ばれる1種又は2種以上を添加することもできる。

$$N \cdot (X) = (Y) \cdot 3 - n$$
 (B) -1

式中、n=1、2又は3である。側鎖Xは同一でも異なっていてもよく、下記一般式(X)-1~(X)-3で表すことができる。側鎖Yは同一又は異種の、水素原子、又は直鎖状、分岐状又は環状の炭素数1~20のアルキル基を示し、エーテル基もしくはヒドロキシル基を含んでもよい。また、X同士が結合して環を形成してもよい。

[0075]

ここで、 $R^{300}$ 、 $R^{302}$ 、 $R^{305}$ は炭素数 $1\sim4$ の直鎖状、分岐状のアルキレン基であり、 $R^{301}$ 、 $R^{304}$ は水素原子、炭素数 $1\sim2$ 0の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基であり、ヒドロキシ基、エーテル基、エステル基、ラクトン環を1あるいは複数含んでいてもよい。

[0076]

 $R^{303}$ は単結合、炭素数 $1\sim4$ の直鎖状、分岐状のアルキレン基であり、R

306 は炭素数1~20の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基であり、ヒドロキシ基、エーテル基、エステル基、ラクトン環を1あるいは複数含んでいてもよい。

一般式(B)-1で表される化合物は具体的には下記に例示される。

トリス(2-メトキシメトキシエチル)アミン、トリス {2-(2-メトキシ エトキシ) エチル アミン、トリス {2-(2-メトキシエトキシメトキシ) エ チル》アミン、トリス {2-(1-メトキシエトキシ) エチル》アミン、トリス  $\{2 - (1 - x + 5) + 5) + 5\}$ プロポキシ)エチル}アミン、トリス「2-{2-(2-ヒドロキシエトキシ) エトキシ} エチル] アミン、4, 7, 13, 16, 21, 24-ヘキサオキサー 1,10-ジアザビシクロ[8.8.8] ヘキサコサン、4,7,13,18-テトラオキサー1,10-ジアザビシクロ[8.5.5]エイコサン、1,4, 10,13-テトラオキサー7,16-ジアザビシクロオクタデカン、1-アザ -12-クラウン-4、1-アザ-15-クラウン-5、1-アザ-18-クラ ウンー6、トリス(2-フォルミルオキシエチル)アミン、トリス(2-ホルミ ルオキシエチル)アミン、トリス(2-アセトキシエチル)アミン、トリス(2 ープロピオニルオキシエチル)アミン、トリス(2-ブチリルオキシエチル)ア ミン、トリス(2-イソブチリルオキシエチル)アミン、トリス(2-バレリル オキシエチル)アミン、トリス (2-ピバロイルオキシキシエチル)アミン、N **,** N – ビス(2-アセトキシエチル)2-(アセトキシアセトキシ)エチルアミ

ン、トリス(2-メトキシカルボニルオキシエチル)アミン、トリス(2-te rtーブトキシカルボニルオキシエチル)アミン、トリス[2-(2-オキソプ ロポキシ) エチル] アミン、トリス [2-(メトキシカルボニルメチル) オキシ エチル] アミン、トリス [2-(tert-ブトキシカルボニルメチルオキシ) エチル] アミン、トリス [2-(シクロヘキシルオキシカルボニルメチルオキシ **)エチル]アミン、トリス(2-メトキシカルボニルエチル)アミン、トリス(** 2-エトキシカルボニルエチル)アミン、N, N-ビス(2-ビドロキシエチル )2-(メトキシカルボニル)エチルアミン、N, N – ビス(2-アセトキシエ チル)2-(メトキシカルボニル)エチルアミン、N,N-ビス(2-ヒドロキ シエチル) 2- (エトキシカルボニル) エチルアミン、N, N-ビス (2-アセ トキシエチル) 2 - (エトキシカルボニル) エチルアミン、N, N - ビス (2 -ヒドロキシエチル)2-(2-メトキシエトキシカルボニル)エチルアミン、N ,N-ビス(2-アセトキシエチル)2-(2-メトキシエトキシカルボニル) エチルアミン、N, N-ビス(2-ヒドロキシエチル)2-(2-ヒドロキシエ トキシカルボニル) エチルアミン、N, N-ビス(2-アセトキシエチル) 2-(2-アセトキシエトキシカルボニル) エチルアミン、N, N-ビス (2-ヒド ロキシエチル) 2 - [(メトキシカルボニル)メトキシカルボニル] エチルアミ ン、N,N-ビス(2-アセトキシエチル)2-[(メトキシカルボニル)メト キシカルボニル] エチルアミン、N, N-ビス(2-ヒドロキシエチル)2-( 2-オキソプロポキシカルボニル) エチルアミン、N, N-ビス(2-アセトキ シエチル)2-(2-オキソプロポキシカルボニル)エチルアミン、N,N-ビ ス(2-ヒドロキシエチル)2-(テトラヒドロフルフリルオキシカルボニル) エチルアミン、N, N - ビス (2 - アセトキシエチル) 2 - (テトラヒドロフル フリルオキシカルボニル)エチルアミン、N,N-ビス(2-ヒドロキシエチル ) 2-[(2-オキソテトラヒドロフラン-3-イル) オキシカルボニル] エチ ルアミン、N, N – ビス(2 – アセトキシエチル)2 – [(2 – オキソテトラヒ ドロフラン-3-イル) オキシカルボニル] エチルアミン、N, N-ビス (2-ヒドロキシエチル) 2-(4-ヒドロキシブトキシカルボニル) エチルアミン、 N, N-ビス(2-ホルミルオキシエチル)2-(4-ホルミルオキシブトキシ

カルボニル)エチルアミン、N,N-ビス(2-ホルミルオキシエチル)2-( 2-ホルミルオキシエトキシカルボニル) エチルアミン、N, N-ビス(2-メ トキシエチル)2-(メトキシカルボニル)エチルアミン、N-(2-ヒドロキ シエチル)ビス[2-(メトキシカルボニル)エチル]アミン、N-(2-アセ トキシエチル) ビス [2-(メトキシカルボニル) エチル] アミン、N-(2-ヒドロキシエチル)ビス「2-(エトキシカルボニル)エチル]アミン、N-( 2-アセトキシエチル)ビス「2-(エトキシカルボニル)エチル]アミン、N´ - (3-ヒドロキシー1-プロピル)ビス[2-(メトキシカルボニル)エチル ] アミン、Nー(3-アセトキシー1-プロピル)ビス[2-(メトキシカルボ **ニル)エチル]アミン、N-(2-メトキシエチル)ビス[2-(メトキシカル** ボニル) エチル] アミン、N-ブチルビス [2-(メトキシカルボニル) エチル ] アミン、N-ブチルビス [2-(2-メトキシエトキシカルボニル) エチル] アミン、N-メチルビス(2-アセトキシエチル)アミン、N-エチルビス(2 ーアセトキシエチル)アミン、N-メチルビス(2-ピバロイルオキシキシエチ ル) アミン、N - エチルビス [ 2 - (メトキシカルボニルオキシ) エチル] アミ・ ン、N-エチルビス [2-(tert-ブトキシカルボニルオキシ) エチル] ア ミン、トリス(メトキシカルボニルメチル)アミン、トリス(エトキシカルボニ ルメチル)アミン、Nーブチルビス(メトキシカルボニルメチル)アミン、N-ヘキシルビス(メトキシカルボニルメチル)アミン、β-(ジエチルアミノ)δーバレロラクトンを例示できるが、これらに制限されない。

[0079]

更に、下記一般式(B)-2に示される環状構造を持つ塩基性化合物の1種あるいは2種以上を添加することもできる。

[0080]

【化30】



(B)-2

(式中、Xは前述の通り、R<sup>307</sup>は炭素数2~20の直鎖状、分岐状のアルキレン基であり、カルボニル基、エーテル基、エステル基、スルフィドを1個ある

いは複数個含んでいてもよい。)

[0081]

式(B)-2として具体的には、1-[2-(メトキシメトキシ)エチル]ピ ロリジン、1-[2-(メトキシメトキシ)エチル]ピペリジン、4-「2-( メトキシメトキシ) エチル] モルホリン、1-[2-[(2-メトキシエトキシ ) メトキシ] エチル] ピロリジン、1-[2-[(2-メトキシエトキシ) メト キシ] エチル] ピペリジン、4-[2-[(2-メトキシエトキシ) メトキシ] エチル] モルホリン、酢酸2-(1-ピロリジニル) エチル、酢酸2-ピペリジ ノエチル、酢酸2-モルホリノエチル、ギ酸2-(1-ピロリジニル)エチル、 プロピオン酸2-ピペリジノエチル、アセトキシ酢酸2-モルホリノエチル、メ トキシ酢酸2-(1-ピロリジニル)エチル、4-[2-(メトキシカルボニル オキシ) エチル] モルホリン、1-[2-(t-ブトキシカルボニルオキシ) エ チル] ピペリジン、4-[2-(2-メトキシエトキシカルボニルオキシ)エチ ル] モルホリン、3-(1-ピロリジニル)プロピオン酸メチル、3-ピペリジ ノプロピオン酸メチル、3-モルホリノプロピオン酸メチル、3-(チオモルホ リノ)プロピオン酸メチル、2-メチル-3-(1-ピロリジニル)プロピオン 酸メチル、3-モルホリノプロピオン酸エチル、3-ピペリジノプロピオン酸メ トキシカルボニルメチル、3-(1-ピロリジニル)プロピオン酸2-ヒドロキ シエチル、3-モルホリノプロピオン酸2-アセトキシエチル、3-(1-ピロ リジニル)プロピオン酸2-オキソテトラヒドロフラン-3-イル、3-モルホ リノプロピオン酸テトラヒドロフルフリル、3-ピペリジノプロピオン酸グリシ ジル、3-モルホリノプロピオン酸2-メトキシエチル、3-(1-ピロリジニ ル)プロピオン酸2-(2-メトキシエトキシ)エチル、3-モルホリノプロピ オン酸ブチル、3-ピペリジノプロピオン酸シクロヘキシル、α-(1-ピロリ ジニル)メチルーγーブチロラクトン、βーピペリジノーγーブチロラクトン、 βーモルホリノーδーバレロラクトン、1ーピロリジニル酢酸メチル、ピペリジ ノ酢酸メチル、モルホリノ酢酸メチル、チオモルホリノ酢酸メチル、1-ピロリ ジニル酢酸エチル、モルホリノ酢酸2-メトキシエチルで挙げることができる。

[0082]

更に、一般式(B) $-3\sim$ (B)-6で表されるシアノ基を含む塩基性化合物を添加することができる。

[0083]

【化31】

$$\left(X\right)_{3-n} N - \left(R^{308} - CN\right)_n \tag{B}-3$$

$$R^{307}N-R^{308}-CN$$
 (B)-4

$$(X)_{3-n}N - (R^{308} - R^{309} - CN)_n$$
 (B)-5

(式中、X、 $R^{307}$ 、nは前述の通り、 $R^{308}$ 、 $R^{309}$ は同一又は異種の 炭素数  $1\sim4$  の直鎖状、分岐状のアルキレン基である。)

[0084]

アノエチル) - N - (2 - ホルミルオキシエチル) - 3 - アミノプロピオノニト リル、N-(2-シアノエチル)-N-(2-メトキシエチル)-3-アミノプ ロピオノニトリル、N-(2-シアノエチル)-N- [2-(メトキシメトキシ ) エチル] -3-アミノプロピオノニトリル、N-(2-シアノエチル)-N-ーアセトキシー1-プロピル) -N-(2-シアノエチル) -3-アミノプロピ オノニトリル、N-(2-シアノエチル)-N-(3-ホルミルオキシ-1-プ ロピル) -3-アミノプロピオノニトリル、N-(2-シアノエチル) -N-テ トラヒドロフルフリルー3-アミノプロピオノニトリル、N,N-ビス(2-シ アノエチル)-3-アミノプロピオノニトリル、ジエチルアミノアセトニトリル 、N,N-ビス(2-ヒドロキシエチル)アミノアセトニトリル、N,N-ビス (2-アセトキシエチル)アミノアセトニトリル、N,N-ビス(2-ホルミル **オキシエチル)アミノアセトニトリル、N,N-ビス(2-メトキシエチル)ア** ミノアセトニトリル、N,N-ビス[2-(メトキシメトキシ)エチル] アミノ アセトニトリル、N-シアノメチル-N-(2-メトキシエチル)-3-アミノ プロピオン酸メチル、N-シアノメチル-N-(2-ヒドロキシエチル)-3-アミノプロピオン酸メチル、N-(2-アセトキシエチル)-N-シアノメチル - 3 - アミノプロピオン酸メチル、N-シアノメチル-N-(2-ヒドロキシエ **チル)アミノアセトニトリル、N-(2-アセトキシエチル)-N-(シアノメ** チル)アミノアセトニトリル、N-シアノメチル-N-(2-ホルミルオキシエ チル)アミノアセトニトリル、N-シアノメチル-N-(2-メトキシエチル) アミノアセトニトリル、N-シアノメチル-N-[2-(メトキシメトキシ)エ チル] アミノアセトニトリル、N-(シアノメチル)-N-(3-ヒドロキシー 1-プロピル) アミノアセトニトリル、N-(3-アセトキシ-1-プロピル) -N-(シアノメチル)アミノアセトニトリル、N-シアノメチル-N-(3-ホルミルオキシ-1-プロピル) アミノアセトニトリル、N, N-ビス (シアノ メチル)アミノアセトニトリル、1-ピロリジンプロピオノニトリル、1-ピペ リジンプロピオノニトリル、4-モルホリンプロピオノニトリル、1-ピロリジ ンアセトニトリル、1-ピペリジンアセトニトリル、4-モルホリンアセトニト

リル、3-ジエチルアミノプロピオン酸シアノメチル、N,N-ビス(2-ヒド ロキシエチル) - 3 - アミノプロピオン酸シアノメチル、N, N - ビス (2 - ア セトキシエチル)-3-アミノプロピオン酸シアノメチル、N, N-ビス (2-ホルミルオキシエチル)-3-アミノプロピオン酸シアノメチル、N, N-ビス (2-メトキシエチル)-3-アミノプロピオン酸シアノメチル、N.Nービス [2-(メトキシメトキシ)エチル]-3-アミノプロピオン酸シアノメチル、 3-ジエチルアミノプロピオン酸(2-シアノエチル)、N, Nービス(2-ヒ ドロキシエチル)-3-アミノプロピオン酸(2-シアノエチル)、N.N-ビ ス(2-アセトキシエチル)-3-アミノプロピオン酸(2-シアノエチル)、 N, N-ビス(2-ホルミルオキシエチル)-3-アミノプロピオン酸(2-シ アノエチル)、N,N-ビス(2-メトキシエチル)-3-アミノプロピオン酸 **(2-シアノエチル)、N,N-ビス[2-(メトキシメトキシ)エチル]-3** ーアミノプロピオン酸(2-シアノエチル)、1-ピロリジンプロピオン酸シア ノメチル、1-ピペリジンプロピオン酸シアノメチル、4-モルホリンプロピオ ン酸シアノメチル、1-ピロリジンプロピオン酸(2-シアノエチル)、1-ピ ペリジンプロピオン酸(2-シアノエチル)、4-モルホリンプロピオン酸(2 ーシアノエチル)が例示される。

#### [0085]

なお、本発明塩基性化合物の配合量は全ベース樹脂100部に対して0.00 1~2部、特に0.01~1部が好適である。配合量が0.001部より少ない と配合効果がなく、2部を超えると感度が低下しすぎる場合がある。

#### [0086]

本発明のレジスト材料には、上記成分以外に任意成分として塗布性を向上させるために慣用されている界面活性剤を添加することができる。なお、任意成分の 添加量は、本発明の効果を妨げない範囲で通常量とすることができる。

#### [0087]

ここで、界面活性剤としては非イオン性のものが好ましく、パーフルオロアルキルポリオキシエチレンエタノール、フッ素化アルキルエステル、パーフルオロアルキルアミンオキサイド、含フッ素オルガノシロキサン系化合物等が挙げられ

る。例えばフロラード「FC-430」、「FC-431」(いずれも住友スリーエム(株)製)、サーフロン「S-141」、「S-145」、「S-381」、「S-383」(いずれも旭硝子(株)製)、ユニダイン「DS-401」、「DS-403」、「DS-451」(いずれもダイキン工業(株)製)、メガファック「F-8151」、「F-171」、「F-172」、「F-173」、「F-177」(いずれも大日本インキ工業(株)製)、「X-70-092」、「X-70-093」(いずれも信越化学工業(株)製)等を挙げることができる。好ましくは、フロラード「FC-430」(住友スリーエム(株)製)、「X-70-093」(信越化学工業(株)製)が挙げられる。

#### [0088]

本発明のレジスト材料を使用してパターンを形成するには、公知のリソグラフ ィー技術を採用して行うことができ、例えばシリコンウエハー等の基板上にスピ ンコーティング等の手法で膜厚が 0.1~1.0μmとなるように塗布し、これ をホットプレート上で60~200℃、10秒~10分間、好ましくは80~1 50℃、30秒~5分間プリベークする。次いで目的のパターンを形成するため のマスクを上記のレジスト膜上にかざし、波長300nm以下の遠紫外線、エキ シマレーザー、X線等の高エネルギー線もしくは電子線を露光量1~200mJ  $/cm^2$ 程度、好ましくは $10\sim100mJ/cm^2$ 程度となるように照射した 後、ホットプレート上で60~150℃、10秒~5分間、好ましくは80~1 30℃、30秒~3分間ポストエクスポージャベーク (PEB) する。更に、0 . 1~5%、好ましくは2~3%のテトラメチルアンモニウムハイドロオキサイ ド(TMAH)等のアルカリ水溶液の現像液を用い、10秒~3分間、好ましく は30秒~2分間、浸漬(dip)法、パドル(puddle)法、スプレー( spray)法等の常法により現像することにより基板上に目的のパターンが形 成される。なお、本発明材料は、特に髙エネルギー線の中でも254~120n mの遠紫外線又はエキシマレーザー、特に193nmのArF、157nmのF  $_2$ , 146 nm $_0$ Kr $_2$ , 134 nm $_0$ KrAr, 121 nm $_0$ Ar $_2$  & Ε $_0$ Σ キシマレーザー、X線及び電子線による微細パターンニングに最適である。また 、上記範囲を上限及び下限から外れる場合は、目的のパターンを得ることができ

ない場合がある。

[0089]

図1は、露光、PEB、現像によって珪素含有レジストパターンを形成し、酸素ガスエッチングによって下地の有機膜パターンを形成し、ドライエッチングによって被加工膜の加工を行う方法を示す。ここで、図1(A)において、1は下地基板、2は被加工基板(SiO<sub>2</sub>、SiN等)、3は有機膜(ノボラック、ポリヒドロキシスチレン等)、4は本発明に係る珪素含有高分子化合物を含むレジスト材料によるレジスト層であり、図1(B)に示したように、このレジスト層の所用部分を露光5し、更に図1(C)に示したようにPEB、現像を行って露光領域を除去し、更に図1(D)に示したように酸素プラズマエッチング、図1(E)に示したように被加工基板エッチング(CF系ガス)を行って、パターン形成することができる。

[0090]

ここで、酸素ガスエッチングは酸素ガスを主成分とした反応性プラズマエッチングであり、高いアスペクト比で下地の有機膜を加工することができる。酸素ガスの他にオーバーエッチングによるTートップ形状を防止するために、側壁保護を目的とする $SO_2$ や $N_2$ ガスを添加してもよい。また、現像後のレジストのスカムを除去し、ラインエッジを滑らかにしてラフネスを防止するために、酸素ガスエッチングを行う前に、短時間のフロン系ガスでエッチングすることも可能である。次に、被加工膜のドライエッチング加工は、被加工膜が $SiO_2$ や $Si_3$ N $_4$ であれば、フロン系のガスを主成分としたエッチングを行う。フロン系ガスは $CF_4$ 、 $CHF_3$ 、 $CF_2F_2$ 、 $C_2F_6$ 、 $C_3F_8$ 、 $C_4F_10$ 、 $C_5F_1$ 2などが挙げられる。この時は被加工膜のドライエッチングと同時に、珪素含有レジスト膜を剥離することが可能である。被加工膜がポリシリコン、タングステンシリサイド、TiN/A1などの場合は、塩素、臭素ガスを主成分としたエッチングを行う。

[0091]

本発明の珪素含有レジストは、塩素、臭素ガスを主成分としたエッチングに対して優れた耐性を示し、単層レジストと同じ加工方法を用いることもできる。

#### [0092]

図2は、これを示すもので、図2(A)において、1は下地基板、6は被加工基板、4は上記したレジスト層であり、図2(B)、(C)に示したように、露光5及びPEB、現像を行った後、図2(D)に示したように被加工基板エッチング(C1系ガス)を行うことができるもので、このように被加工膜直上に本発明の珪素含有レジスト膜をパターン形成し、塩素、臭素ガスを主成分としたエッチングで被加工膜の加工を行うことができる。

[0093]

#### 【発明の効果】

本発明のレジスト材料は、高エネルギー線に感応し、300nm以下の波長における感度、解像性、酸素プラズマエッチング耐性に優れている。従って、本発明の高分子化合物及びレジスト材料は、これらの特性より、特に優れた2層レジスト用の材料となり得るもので、微細でしかも基板に対して垂直なパターンを容易に形成でき、このため超LSI製造用の微細パターン形成材料として好適である。

[0094]

#### 【実施例】

以下、合成例及び実施例を示して本発明を具体的に説明するが、本発明は下記例に制限されるものではない。

#### [合成例1]

200mLのフラスコに無水マレイン酸19.8g、トリメチルビニルシラン20.2g、溶媒としてテトラヒドロフランを20g添加した。この反応容器を窒素雰囲気下、-70℃まで冷却し、減圧脱気、窒素ブローを3回繰り返した。室温まで昇温後、重合開始剤として2,2'-アゾビス(2,4-ジメチルバレロニトリル)を4.0g加え、55℃まで昇温後、25時間反応させた。この反応溶液にアセトン5mLを加えて希釈後、イソプロピルアルコール4.5L溶液中に沈澱させ、得られた白色固体を濾過後、40℃で減圧乾燥し、白色重合体29gを得た。

[0095]

得られた重合体を $^{1\ 3}$  C, $^{1}$  H  $^{-}$  N M R、及び、G P C 測定したところ、以下の分析結果となった。

# 共重合組成比

無水マレイン酸:トリメチルビニルシラン=43.7:56.3

重量平均分子量(Mw)=4,600

分子量分布 (Mw/Mn) = 1. 48

これを(poly-A)とする。

[0096]

[合成例2]

200mLのフラスコにNーメチルマレイミド21.1g、トリメチルビニルシラン20.5g、溶媒としてテトラヒドロフランを20g添加した。この反応容器を窒素雰囲気下、一70℃まで冷却し、減圧脱気、窒素ブローを3回繰り返した。室温まで昇温後、重合開始剤として2,2'ーアゾビス(2,4ージメチルバレロニトリル)を4.1g加え、55℃まで昇温後、25時間反応させた。この反応溶液にアセトン5mLを加えて希釈後、イソプロピルアルコール4.5 L溶液中に沈澱させ、得られた白色固体を濾過後、40℃で減圧乾燥し、白色重合体31gを得た。

[0097]

得られた重合体を $^{1\ 3}$  C,  $^{1}$  H  $^{-}$  NMR、及び、GPC測定したところ、以下の分析結果となった。

#### 共重合組成比

重量平均分子量(Mw)=5,200

分子量分布 (Mw/Mn) = 1.56

これを(poly-B)とする。

[0098]

「合成例3]

200mLのフラスコにフマロニトリル16.1g、トリメチルビニルシラン 21.9g、溶媒としてテトラヒドロフランを40g添加した。この反応容器を 窒素雰囲気下、-70℃まで冷却し、減圧脱気、窒素ブローを3回繰り返した。 室温まで昇温後、重合開始剤として2,2'-アゾビス(2,4-ジメチルバレロニトリル)を3.3 g加え、55℃まで昇温後、25時間反応させた。この反応溶液にアセトン5 m L を加えて希釈後、メタノール4.5 L 溶液中に沈澱させ、得られた白色固体を濾過後、40℃で減圧乾燥し、白色重合体22 g を得た。

[0099]

得られた重合体を $^{1\ 3}$  C, $^{1}$  H  $^{-}$  NMR、及び、G  $^{-}$  C 測定したところ、以下の分析結果となった。

## 共重合組成比

フマロニトリル:トリメチルビニルシラン=49.5:50.5 重量平均分子量(Mw)=3,800 分子量分布(Mw/Mn)=1.47 これを(poly-C)とする。

[0100]

#### [合成例4]

100mLのオートクレーブ反応容器にトリメチルビニルシラン21.1g、溶媒としてテトラヒドロフランを40g添加した。この反応容器を窒素雰囲気下、-70℃まで冷却し、減圧脱気、窒素ブローを3回繰り返した。室温まで昇温後、テトラフルオロエチレンガスを30g注入し、重合開始剤として2,2'-アゾビス(2,4-ジメチルバレロニトリル)を3.3g加え、55℃まで昇温後、25時間反応させた。この反応溶液を窒素置換後、メタノール4.5 L溶液中に沈澱させ、得られた白色固体を濾過後、30℃で減圧乾燥し、白色重合体14gを得た。

[0101]

得られた重合体を $^{1\ 3}$  C,  $^{1}$  H  $^{-}$  N M R、及び、G P C 測定したところ、以下の分析結果となった。

#### 共重合組成比

テトラフルオロエチレン:トリメチルビニルシラン=52.3:47.7 重量平均分子量 (Mw) = 8,200 分子量分布 (Mw/Mn) = 1. 68 これを (poly-D) とする。

[0102]

[合成例5]

200mLのフラスコに無水マレイン酸10.2g、ビニルヘプタメチルシクロテトラシロキサン29.9g、溶媒としてテトラヒドロフランを20g添加した。この反応容器を窒素雰囲気下、-70℃まで冷却し、減圧脱気、窒素ブローを3回繰り返した。室温まで昇温後、重合開始剤として2,2'-アゾビス(2,4-ジメチルバレロニトリル)を2.1g加え、55℃まで昇温後、25時間反応させた。この反応溶液にアセトン5mLを加えて希釈後、イソプロピルアルコール4.5L溶液中に沈澱させ、得られた白色固体を濾過後、40℃で減圧乾燥し、白色重合体28gを得た。

[0103]

得られた重合体を $^{1\ 3}$  C,  $^{1}$  H  $^{-}$  NMR、及び、GPC測定したところ、以下の分析結果となった。

# 共重合組成比

無水マレイン酸: ビニルヘプタメチルシクロテトラシロキサン= 4.8.9:51. 1

重量平均分子量(Mw) = 8, 200 分子量分布(Mw/Mn) = 1. 36 これを(poly-E)とする。

[0104]

[合成例6]

200mLのフラスコに無水マレイン酸9.7g、ビスー(トリメチルシリルメチル)ビニルメチルシラン29.2g、溶媒としてテトラヒドロフランを10g添加した。この反応容器を窒素雰囲気下、-70℃まで冷却し、減圧脱気、窒素ブローを3回繰り返した。室温まで昇温後、重合開始剤として2,2'-アゾビス(2,4-ジメチルバレロニトリル)を2.2g加え、55℃まで昇温後、25時間反応させた。この反応溶液にアセトン5mLを加えて希釈後、イソプロ

ピルアルコール4. 5 L溶液中に沈澱させ、得られた白色固体を濾過後、40℃で減圧乾燥し、白色重合体21gを得た。

[0105]

得られた重合体を $^{1\ 3}$  C, $^{1}$  H  $^{-}$  NMR、及び、GPC測定したところ、以下の分析結果となった。

## 共重合組成比

無水マレイン酸: ビスー(トリメチルシリルメチル) ビニルメチルシラン=512:48.8

重量平均分子量(Mw)=7600

分子量分布 (Mw/Mn) = 1. 4 1

これを(poly-F)とする。

[0106]

#### [合成例7]

 $200 \, \mathrm{mL}$ のフラスコに無水マレイン酸  $13.6 \, \mathrm{g}$ 、トリメチルビニルシラン  $13.9 \, \mathrm{g}$ 、メタクリル酸  $1-\mathrm{x}$  テルシクロペンチルエステル  $12.6 \, \mathrm{g}$ 、溶媒 としてテトラヒドロフランを  $20 \, \mathrm{g}$  添加した。この反応容器を窒素雰囲気下、 $-70 \, \mathrm{C}$  まで冷却し、減圧脱気、窒素ブローを  $3 \, \mathrm{回繰}$  り返した。室温まで昇温後、重合開始剤として  $2,2'-\mathrm{r}$  デビス  $(2,4-\mathrm{s})$  ジメチルバレロニトリル)を  $3.4 \, \mathrm{g}$  加え、  $55 \, \mathrm{C}$  まで昇温後、  $25 \, \mathrm{e}$  間反応させた。この反応溶液にアセトン  $10 \, \mathrm{mL}$  を加えて希釈後、イソプロピルアルコール  $4.5 \, \mathrm{L}$  溶液中に沈澱させ、 得られた白色固体を濾過後、  $40 \, \mathrm{C}$  で減圧乾燥し、白色重合体  $3.3 \, \mathrm{g}$  を得た。

[0107]

得られた重合体を $^{1}$   $^{3}$   $^{2}$   $^{3}$   $^{2}$   $^{3}$   $^{2}$   $^{3}$   $^{4}$   $^{4}$   $^{4}$   $^{4}$   $^{5}$ 

## <u>共重合組成比</u>

無水マレイン酸:トリメチルビニルシラン:メタクリル酸1-エチルシクロペンチルエステル=43.6:24.6:31.8

重量平均分子量(Mw)=15,000

分子量分布 (Mw/Mn) = 2.3

これを(poly-G)とする。

[0108]

「合成例8]

 $200 \, \mathrm{mL}$ のフラスコに無水マレイン酸 8.  $1 \, \mathrm{g}$ 、ビニルヘプタメチルシクロテトラシロキサン 24.  $3 \, \mathrm{g}$ 、メタクリル酸  $1-\mathrm{x}$   $1-\mathrm$ 

[0109]

得られた重合体を $^{1\ 3}$  C, $^{1\ H-NMR}$ 、及び、GPC測定したところ、以下の分析結果となった。

# 共重合組成比

無水マレイン酸:ビニルヘプタメチルシクロテトラシロキサン:メタクリル酸 1 - エチルシクロペンチルエステル=39.7:19.3:41.0

重量平均分子量 (Mw) = 14, 700.

分子量分布 (Mw/Mn) = 2. 2

これを(poly-H)とする。

[0110]

[合成例9]

 $200 \, \mathrm{mL}$ のフラスコに無水マレイン酸 8.  $7 \, \mathrm{g}$ 、ビスー(トリメチルシリルメチル)ビニルメチルシラン  $2 \, \mathrm{f}$ 、 $2 \, \mathrm{g}$ 、メタクリル酸  $1 - \mathrm{f}$  エチルシクロペンチルエステル 4.  $1 \, \mathrm{g}$ 、溶媒としてテトラヒドロフランを  $1 \, \mathrm{0} \, \mathrm{g}$  添加した。この反応容器を窒素雰囲気下、 $-7 \, \mathrm{0}^{\circ}$  まで冷却し、減圧脱気、窒素ブローを  $3 \, \mathrm{回繰り}$  返した。室温まで昇温後、重合開始剤として 2 、2 ・アゾビス(2 、4 ・ジメチルバレロニトリル)を 2 .  $2 \, \mathrm{g}$  加え、  $5 \, \mathrm{0}^{\circ}$  とで昇温後、  $2 \, \mathrm{5}$  時間反応させた

。この反応溶液にアセトン10mLを加えて希釈後、イソプロピルアルコール4. 5L溶液中に沈澱させ、得られた白色固体を濾過後、40℃で減圧乾燥し、白色重合体24gを得た。

# [0111]

得られた重合体を $^{1}$   $^{3}$   $^{2}$   $^{3}$   $^{2}$   $^{3}$   $^{4}$   $^{4}$   $^{4}$   $^{4}$   $^{4}$   $^{4}$   $^{5}$ 

# 共重合組成比

無水マレイン酸: ビスー (トリメチルシリルメチル) ビニルメチルシラン: メタクリル酸 1- エチルシクロペンチルエステル= 35. 4:15. 2:49. 4 重量平均分子量 (Mw) = 10, 800 分子量分布 (Mw/Mn) = 1. 89

これを(poly-I)とする。

[0112]

# [合成例10]

200mLのフラスコに無水マレイン酸7.5g、ビニルヘプタメチルシクロテトラシロキサン22.1g、メタクリル酸1-エチルアダマンチルエステル9.9g、溶媒としてテトラヒドロフランを10g添加した。この反応容器を窒素雰囲気下、-70℃まで冷却し、減圧脱気、窒素ブローを3回繰り返した。室温まで昇温後、重合開始剤として2,2'-アゾビス(2,4-ジメチルバレロニトリル)を2.0g加え、55℃まで昇温後、25時間反応させた。この反応溶液にアセトン10mLを加えて希釈後、イソプロピルアルコール4.5 L溶液中に沈澱させ、得られた白色固体を濾過後、40℃で減圧乾燥し、白色重合体30gを得た。

#### [0113]

得られた重合体を $^{1\ 3}$  C,  $^{1\ H-NMR}$ 、及び、GPC測定したところ、以下の分析結果となった。

#### 共重合組成比

無水マレイン酸:ビニルヘプタメチルシクロテトラシロキサン:メタクリル酸1 -エチルアダマンチルエステル=49.4:15.4:35.2



重量平均分子量 (Mw) = 16,600 分子量分布 (Mw/Mn) = 1.89 これを (poly-J) とする。

[0114]

[ポリマー合成比較例1] メタクリル酸トリス(トリメチルシリル)シリルエチルとメタクリル酸5-オキソー4-オキサトリシクロ $[4.2.1.0^3,$ 7] ノナンー2-イル共重合体(7:3)の合成

ポリマー合成例1と同様の方法で合成を行った。

[0115]

光散乱法により重量平均分子量が11, 000g/mo1であり、GPC溶出曲線より分散度(=Mw/Mn)が1. 65の重合体であることが確認できた。 更に、 $^1$ HNMRを測定することにより、ポリマー中に7:3で含まれていることが確認できた。

[0116]

[ポリマー合成比較例 2] メタクリル酸 3 ー [トリス(トリメチルシリロキシ)シリル] プロピルとメタクリル酸 t ーブチルエステルとメタクリル酸 5 ーオキソーオキサトリシクロ [4. 2. 1. 0  $^{3}$ ,  $^{7}$ ] ノナンー 2 ーイル共重合体( 2:5:3) の合成

ポリマー合成例1と同様の方法で合成を行った。

光散乱法により重量平均分子量が13, 000g/mo1であり、GPC溶出曲線より分散度(=Mw/Mn)が1. 78の重合体であることが確認できた。更に、 $^1$ HNMRを測定することにより、ポリマー中に2:5:3で含まれていることが確認できた。

[0117]

以下に合成したポリマーの構造式を示す。



【化32】

[0118]

#### <ドライエッチング試験>

得られたポリマー 1 g を プロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート 5 g に十分に溶解させ、0. 1  $\mu$  mのフィルターで濾過して、ポリマー溶液を作製した。

ポリマー溶液をシリコンウエハーに塗布して、100℃で90秒間ベークして



500nm厚みのポリマー膜を作製した。

次にポリマー膜を作製したウエハーを下記2つの条件でドライエッチングを行い、エッチング前後のポリマー膜の膜厚差を求めた。

# [0119]

# (1) 〇,ガスでのエッチング試験

東京エレクトロン株式会社製ドライエッチング装置TE-8500Pを用い、 エッチング前後のポリマーの膜厚差を求めた。エッチング条件は下記に示す通り である。

# 【表1】

チャンバー圧力	60Pa		
RFパワー	600W		
Arガス流量	- 40ml∕min		
O <sub>2</sub> ガス流量	60ml/min		
ギャップ	9mm		
時間	60 sec		

# [0120]

# (2) Cl<sub>2</sub>/BCl<sub>3</sub>系ガスでのエッチング試験

日電アネルバ株式会社製ドライエッチング装置L-507D-Lを用い、エッチング前後のポリマーの膜厚差を求めた。エッチング条件は下記に示す通りである。

【表2】

チャンパー圧力	40Pa		
RFパワー	300W		
ギャップ	9mm		
Cl₂ガス流量	30ml/min		
BCI <sub>3</sub> ガス流量	30ml/min		
CHF <sub>3</sub> ガス流量	100ml∕min		
O₂ガス流量	2ml/min		
時間	60sec		

# [0121]

エッチング試験結果を表3に示す。



# 【表3】

ポリマー名	O <sub>2</sub> ガスエッチング速度 (nm/min)	Cl <sub>2</sub> /BCl <sub>3</sub> 系ガス エッチング 速度 (nm/min)		
poly—A	232	218		
poly-B	250	240		
poly-C	180	177		
poly—D	380	250		
poly—E	170	190		
poly – F	150	160		
poly—G	520	106		
poly—H	480	108		
poly—I	110	210		
. L-ylod	180	350		
比較例ポリマー1	580	380		
比較例ポリマー2	620	420		

#### [0122]

#### <レジスト評価例>

ポリマーG~Jで示されるシリコーンポリマー、PAG1,2で示される酸発生剤、DRI1,2で示される溶解阻止剤をFC-430(住友スリーエム(株)製)0.01重量%を含むプロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート(PGMEA)溶媒1,000重量部に表4に示す組成で十分に溶解させ、0.1 $\mu$ mのテフロン製のフィルターを濾過することによってレジスト液をそれぞれ調製した。

#### [0123]

シリコンウエハーに下層ノボラック系レジスト材料としてOFPR-800(東京応化工業(株)製)を塗布し、300℃で5分間加熱し、硬化させて0.5  $\mu$  mの厚みにした。その上にブリューワーサイエンス社製反射防止膜(DUV-30)をスピンコートして100℃、30秒、200℃、60秒ベークして55 n mの厚みにした。

#### [0124]

次にレジスト液を硬化させたDUV-30/ノボラックレジスト上へスピンコーティングし、ホットプレートを用いて100℃で90秒間ベークして0.2 μ

mの厚さにした。これをKrFエキシマレーザーステッパー (ニコン社製, NA 0.60) を用いて露光し、100℃で90秒間ベーク (PEB) し、2.38 重量%のテトラメチルアンモニウムヒドロキシド (TMAH) で30秒間現像を行うと、ポジ型のパターンを得ることができた。

得られたレジストパターンを次のように評価した。結果を表4に示す。 評価方法:

0.20μmのラインアンドスペースを1:1で解像する露光量を最適露光量 (=感度)として、この露光量において分離しているラインアンドスペースの最 小線幅を評価レジストの解像度とした。

[0125]

# 【表4】

ポリマー (重量部)	酸発生剤 (重量部)	塩基性 化合物 (重量部)	溶解 阻止剤 (重量部)	溶剤(重量部)	感度 (mJ/cm²)	解像度 (μm)
poly-G (100)	PAG1 (2)	トリフ・チルアミン (0.1)		PGMEA (1,000)	26	0.16
poly-H (100)	PAG1 (2)	トリフ・チルアミン (0.1)		PGMEA (1,000)	20	0.17
poly-l (100)	PAG1 (2)	トリフ・チルアミン (0.1)	_	PGMEA (1,000)	24	0.18
poly−J (100)	PAG1 (2)	トリフ・チルアミン (0.1)	_	PGMEA (1,000)	28	0.15
poly-G (100)	PAG2 (2)	トリフ・チルアミン (0.1)		PGMEA (1,000)	16	0.18
poly-G (100)	PAG1 (2)	TMMEA (0.2)		PGMEA (1,000)	28	0.17
poly-G (100)	PAG1 (2)	AAA (0.2)	_	PGMEA (1,000)	33	0.16
poly-G (100)	PAG1 (2)	AACN (0.2)		PGMEA (1,000)	35	0.16
poly-H (100)	PAG1 (2)	トリフ・チルアミン (0.1)	DRI1	PGMEA (1.000)	22	0.17
poly-l (100)	PAG1 (2)	トリフ・チルアミン (0.1)	DRI2	PGMEA (1.000)	22	0.17

[0126]

# 【化33】

DRI1

DRI2

**TMMEA** 

AACN

# 【図面の簡単な説明】

# 【図1】

酸素エッチングを用いた加工プロセスの説明図である。

# 【図2】

塩素系エッチングを用いた加工プロセスの説明図である。

# 【符号の説明】

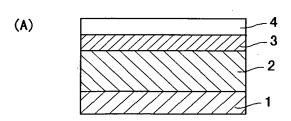
- 1 下地基板
- 2 被加工基板
- 3 有機膜
- 4 レジスト層
- 5 露光

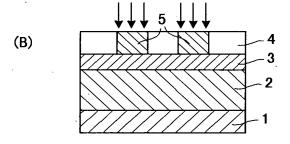
6 被加工基板

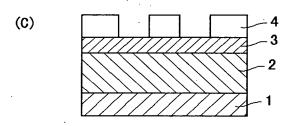


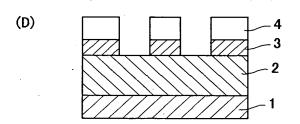
図面

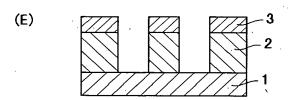
【図1】



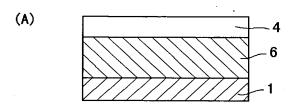


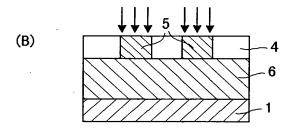


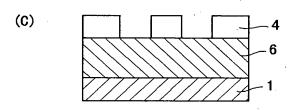


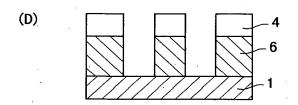


# 【図2】









【書類名】

要約書

【要約】

【解決手段】 式(1)及び/又は式(2)で表される繰り返し単位を含む珪素 含有高分子化合物。

【化1】

 $(R^1, R^2, R^3)$ は水素原子、又はアルキル基、 $R^4, R^5, R^6$ はアルキル基、ハロアルキル基、又は珪素含有基、 $R^7$ は酸素原子、アルキレン基、又はアリーレン基である。 $R^8 \sim R^{10}$ はアルキル基、フッ素化されたアルキル基、又はアリール基である。 $R^8 \sim R^{10}$ 0の整数である。)

【効果】 本発明のレジスト材料は、高エネルギー線に感応し、300nm以下の波長における感度、解像性、酸素プラズマエッチング耐性に優れている。

【選択図】 なし

# 出願人履歴情報

識別番号

[000002060]

1. 変更年月日 1990年 8月22日

[変更理由] 新規登録

住 所 東京都千代田区大手町二丁目6番1号

氏 名 信越化学工業株式会社